# (19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-75242 (P2001-75242A)

(43)公開日 平成13年3月23日(2001.3.23)

(51) Int.Cl. <sup>7</sup>		識別記号	FΙ		テーマコート*(参考)
G03C	7/20		G03C	7/20	2H016
	1/16			1/16	2H023
	5/08			5/08	

審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 55 頁)

最終頁に続く

## (54) 【発明の名称】 ハロゲン化銀カラー写真感光材料

# (57)【要約】

【課題】 高感度でかつ蛍光灯によるり生じる、特に緑味がかりを極力少なくした、忠実な色再現を可能とするハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供すること。

【解決手段】 支持体上にそれぞれ少なくとも1層の赤感性ハロゲン化銀乳剤層、緑感性ハロゲン化銀乳剤層及び青感性ハロゲン化銀乳剤層を有するISO感度640以上のハロゲン化銀カラー写真感光材料において、①白色露光、②白色蛍光灯露光、②3波長蛍光灯露光を施した場合のマゼンタ発色とシアン発色の変動(SNGR比)が0dB以上であることを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上にそれぞれ少なくとも1層の赤感性ハロゲン化銀乳剤層、緑感性ハロゲン化銀乳剤層及び青感性ハロゲン化銀乳剤層を有するISO感度640以上のハロゲン化銀カラー写真感光材料において、①白色露光、②白色蛍光灯露光、③3波長蛍光灯露光を施した場合のマゼン夕発色とシアン発色の変動(SNGR比)が0dB以上であることを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

1

【請求項2】 ①白色露光、②白色蛍光灯露光、③3波 10 長蛍光灯露光を施した場合のイエロー発色とマゼン夕発 色とシアン発色の変動 (SNBGR比)が-4dB以上で あることを特徴とする請求項1に記載のハロゲン化銀カ ラー写真感光材料。

【請求項3】 前記の青感性ハロゲン化銀乳剤層が一般式(I)及び一般式(II)から選ばれる1種の増感色素と一般式(III)で表わされる1種の増感色素を含有することを特徴とする請求項2に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

一般式 (I)

【化1】

$$(v_1)_{n_1}$$
 $S$ 
 $L_6$ 
 $(v_2)_{n_2}$ 
 $R_4$ 
 $M_2m_2$ 

式(I)中、R3及びR4は各々独立してアルキル基、アリール基又は複素環基を表わす。L6はメチン基を表す。M2は電荷均衡対イオンを表し、m2は分子の電荷を中和するのに必要な数を表わす。Q1は芳香族環を表わす。V1及びV2は各々独立して一価の置換基を表わす。n1はO、1又は2を表わす。n2はO、1、2、3又は4を表わす。

一般式(II)

【化2】

$$(V_3)_{\overline{N_3}}$$
  $(V_4)_{\overline{N_4}}$   $(V_4)_{\overline{N_4}}$   $(V_4)_{\overline{N_4}}$ 

式(II)中、R5及びR6は各々独立してアルキル基、ア 40 リール基又は複素環基を表わす。L7はメチン基を表す。M3は電荷均衡対イオンを表し、m3は分子の電荷を中和するのに必要な数を表す。V3及びV4は各々独立して一価の置換基を表わす。但し、V3は互いに結合して芳香族環を形成することはない。また、V4も互いに結合して芳香族環を形成することはない。n3及びn4は各々独立して0、1、2、3又は4を表わす。

一般式(III)

【化3】

 $(V_5)_{\overline{n_5}} \underbrace{\bigcup_{N}^{Z_3}}_{R_7} \underbrace{L_8 \underbrace{\bigcup_{N}^{O}}_{R_8} (V_9)_{n_9}}_{R_8}$ 

式(III)中、R7及びR8は各々独立してアルキル基、アリール基又は複素環基を表わす。L8はメチン基を表す。M4は電荷均衡対イオンを表し、m4は分子の電荷を中和するのに必要な数を表す。V5及びV8は各々独立して一価の置換基を表わす。n5及びn6は各々独立して0、1、2、3又は4を表わす。Z3は酸素原子又は硫黄原子である。

【請求項4】 前記の青感性ハロゲン化銀乳剤層が一般式(I)、一般式(II)、一般式(III)からそれぞれ1種選ばれる増感色素を含有することを特徴とする請求項2に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はハロゲン化銀カラー 写真感光材料に関するものであり、特に高感度で光源適 20 性に優れたカラー写真感光材料に関するものである。

[0002]

【従来の技術】近年、撮影用感光材料の技術の進歩によ り、高感度の感光材料が次々と発売されている。高感度 フィルムは「暗いところでも写る」ことから、暗い室内 で使用される頻度が増加している。一方、特に日本にお いては蛍光灯が室内灯として設置されていることが多 く、蛍光灯で照明された部分が緑味がかったプリントに なっている。高感度のフィルムほど背景の光源の影響を 強く受けるため、ISO100フィルムよりもISO4 30 00フィルムで、ISO400フィルムよりもISO8 00フィルムで蛍光灯による緑味のプリントの出現頻度 が上昇する。これらの高感度フィルムの蛍光灯適性を改 良する手段が平成11年日本写真学会年次大会で報告さ れている。しかし、これは、3波長蛍光灯とストロボの ミックス光で改良されるというもので、ストロボなしの 室内露光や白色蛍光灯下での撮影においては、不十分で あった。

【0003】一方、富士フイルムは、人間の目に忠実な色再現性をもつカラーネガフィルム「SUPER-400」を開発し、ISO400フィルムにおいて光源適性を改良した。ここでは、第4の感色層と赤感層の分光感度の短波化により、忠実色再現を実現している。これらの技術をISO800フィルムに適用することにより、光源適性を改良できることは容易に想像できるが、第4の感色層の導入や分光感度の短波化は感度の観点からは不利である。この感度不足を粒子サイズアップで補うことは粒状性を損なうことになるため、ISO800フィルムへのこれらの技術の導入は容易なことではなかった。

50 [0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は高感度でかつ蛍光灯によるり生じる、特に緑味がかりを極力少なくした、忠実な色再現を可能とするハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供することである。

## [0005]

【課題を解決するための手段】本発明の課題は鋭意努力の結果、以下の手段により達成することが本発明者らにより見出された。

【0006】すなわち、

(態様1) 支持体上にそれぞれ少なくとも1層の赤感 10性ハロゲン化銀乳剤層、緑感性ハロゲン化銀乳剤層及び 青感性ハロゲン化銀乳剤層を有するISO感度640以上のハロゲン化銀カラー写真感光材料において、①白色 露光、②白色蛍光灯露光、③3波長蛍光灯露光を施した場合のマゼン夕発色とシアン発色の変動(SNGR比)が 0dB以上であることを特徴とするハロゲン化銀カラー 写真感光材料。

【0007】(態様2) Φ白色露光、Φ白色蛍光灯露光、Φ3波長蛍光灯露光を施した場合のイエロー発色とマゼンタ発色とシアン発色の変動(SNBGR比)が-4dB以上であることを特徴とする態様1に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【0008】(態様3) 前記の青感性ハロゲン化銀乳 剤層が一般式(I)及び一般式(II)から選ばれる1種 の増惑色素と一般式(III)で表わされる1種の増感色 素を含有することを特徴とする態様2に記載のハロゲン 化銀カラー写真感光材料。

【0009】一般式(I)

[0010]

【化4】

$$(V_1)_{\Pi_1}$$

$$O_1$$

$$G_2$$

$$G_3$$

$$G_4$$

$$G_$$

【0011】式(I)中、R₂及びR₄は各々独立してアルキル基、アリール基又は複素環基を表わす。Lεはメチン基を表す。M₂は電荷均衡対イオンを表し、m₂は分子の電荷を中和するのに必要な数を表わす。Q₁は芳香族環を表わす。V₁及びV₂は各々独立して一価の置換基 40を表わす。n₁は0、1又は2を表わす。n₂は0、1、2、3又は4を表わす。

【0012】一般式(II)

[0013]

【化5】

$$(V_3)_{\overline{N_3}}$$
  $(V_4)_{\overline{N_4}}$   $(V_4)_{\overline{N_4}}$   $(V_4)_{\overline{N_4}}$ 

4

【0014】式(II)中、Rs及びRsは各々独立してアルキル基、アリール基又は複素環基を表わす。Lrはメチン基を表す。Msは電荷均衡対イオンを表し、msは分子の電荷を中和するのに必要な数を表す。Vs及びV4は各々独立して一価の置換基を表わす。但し、Vsは互いに結合して芳香族環を形成することはない。また、V4も互いに結合して芳香族環を形成することはない。ns及びn4は各々独立して0、1、2、3又は4を表わす。

) 【0015】一般式(III)

[0016]

【化6】

$$(V_5)_{n_5}$$
 $Z_3$ 
 $L_6$ 
 $V_6)_{n_6}$ 
 $N_6$ 
 $N_4$ 

【0017】式(III)中、R7及びR8は各々独立してアルキル基、アリール基又は複素環基を表わす。L8はメチン基を表す。M4は電荷均衡対イオンを表し、m4は分子の電荷を中和するのに必要な数を表す。V5及びV6は各々独立して一価の置換基を表わす。n5及びn6は各々独立して0、1、2、3又は4を表わす。Z3は酸素原子又は硫黄原子である。

【0018】(態様4) 前記の青感性ハロゲン化銀乳 剤層が一般式(I)、一般式(II)、一般式(III)から それぞれ1種選ばれる増感色素を含有することを特徴とする態様2に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。 【0019】

【発明の実施の形態】以下に本発明を詳細に説明する。 30 【0020】蛍光灯には大きくは2種、白色蛍光灯と3 波長蛍光灯があり、また、メーカーによってもエネルギー分布が異なっており、それらに対する適性を個々に評価することは莫大な手間と時間を浪費することになり、商品開発期間を短縮化するには好ましくない。

【0021】また、カラーネガフィルムのユーザーは蛍光灯の種類によってフィルムを使い分けることはほとんどないので、個々の蛍光灯適性の評価はユーザーにとっては無意味である。そこで、商品研究期間の短縮化とユーザーにとって意味のある感材開発を目指して、総合的に蛍光灯適性を評価する方法(光源の種類をノイズとするSN比による評価)を導入した。

【0022】本発明における光源適性のSNGR比は以下のようにして計算される。3種類の光源を用いて露光した場合に得られるG(緑色)及びR(赤色)の濃度についての特性曲線より、表1のようなデータが得られた場合の評価値の求め方について説明する。

[0023]

【表1】

rier.	_

			3		R		
	N 1	N 2	N 3	N 1	N 2	NЗ	総和
M1'	У11	y 1 2	Утэ	У14	y 16	У 16	X 1
M2	¥21	¥ 2 2	Y 2 3	¥ 2 4	У 2 Б	У 2 6	X 2
М3	У З 1	У 3 2	Узз	У 3 4	У35	У 3 6	Х 3
M 4	У 4 1	y 4 2	У 4 3	Y 4 4	y 45	У 4 6	X 4
М5	y 5 1	¥ 5 2	У 5 3	Y 5 4	Y 6 6	Y 5 6	X 5
М6	y 6 1	¥ 6 2	У 6 Э	У Б 4	Уes	Убв	Х 6
M7	y 7 1	¥72	У73	<b>У74</b>	Y 7 5	У78	X 7
м 8	уві	A 8 5	Увз	У В 4	Y 8 5	Y 6 5	ХВ
М9	У 9 1	у 9 2	У 9 3	У 9 4	У <b>9</b> 5	y 9 6	х 9
M10	У 101	¥102	У 103	У 104	Y 106	¥ 106	X 1 0
総和	Y 1	Y 2	Y 3	Y 4	Y 5	Y 6	

【0024】このとき、M1~M10はあらかじめ指定する濃度値、G、Rは各々の色、N1~N3はノイズ(各種光源の種類)、yijは個々の場合の露光量データとする。また、Y1~Y6は各列毎の露光量データの総和を表すこととする。

【0025】**②** 露光量の変動量の平均S<sub>1</sub>を求める。

 $S_a = (y_{11} + y_{12} + \dots + y_{106})^2 / データ総数$ (このケースではデータ総数=60)

② GRの違いによる露光量の変動量Scを求める。

 $S_c = \{(Y_1 + Y_2 + Y_3)^2 + (Y_4 + Y_5 + Y_6)^2\}$   $/30 - S_n$ 

Jイズによる露光量の変動量Snを求める。Sn = {(Y1+Y4)²+(Y2+Y5)²+(Y3+Y6)²}/20 - Sn。

【0026】上記の変動量のうちScについては、色設計のためにわざと濃度一露光量の関係を変えているため、ノイズとして扱わない。Snの場合、これは各種光源による平均的な影響の大きさを表すため、本来なら値が0に近づくことが望ましい。しかし、各種光源によってGRが同じように変化するのであれば、多少階調等に影響があっても色としては破綻しないが、GRの動きがバラバラになってしまうと、色再現としては非常に大きな問題となる。そこで、今回以下のような評価尺度を設定し、GRのカラーバランスを定量的に評価することとした。

【0027】**②** カラーとノイズの特異的な組合せで露光量が変化してしまう大きさ

 $S_{C \times N} = (Y_1^2 + Y_2^2 + Y_3^2 + Y_4^2 + Y_5^2 + Y_6^2)$ /10 -S<sub>n</sub> -S<sub>c</sub> -S<sub>N</sub>

この値を0に近づけていくことで、光源によるカラーバランスのズレを改善していくこととした。

【0028】実際にはデータに加法性をもたせ、値を見やすい形にもってくるため、以下のような変換を行って評価を実施した。

SNL  $\eta=10\log(1/(S_{N\times C}/2))$ .

\*【0029】態様1にある光源適性のSNGR比はカブリから濃度1.0までを100分割し、表1のMxにM1からM100として割り付けた。ここでは、マゼンタ濃度とシアン濃度について評価した。ここで用いた光源はの色温度4800Kの基準光源、20白色蛍光灯、203波長蛍光灯である。このようにして計算されるSNGR比は20好ましくは、3dB以上である。

【0030】同様にして、態様2にある光源適性のSNBGR比はマゼンタ濃度、シアン濃度、イエロー濃度について計算したものである。光源は上記と同じである。SNBGRは好ましくは-4dB以上、さらに好ましくは-2dB以上である。

【0031】本発明のハロゲン化銀カラー写真感光材料のISO感度は640以上であり、より好ましくは800以上である。

0 【0032】以下に本発明に使用する一般式(I)、(I I)及び(III)の化合物について詳細に説明する。

【0033】以下の説明において言及する「V」で示さ れる置換基としては特に制限はないが、例えば、ハロゲ ン原子(例えば塩素、臭素、沃素、フッ素)、メルカプ ト基、シアノ基、カルボキシル基、リン酸基、スルホ 基、ヒドロキシ基、炭素数1から10、好ましくは炭素 数2から8、さらに好ましくは炭素数2から5のカルバ モイル基 (例えばメチルカルバモイル、エチルカルバモ イル、モルホリノカルボニル)、炭素数0から10、好 ましくは炭素数2から8、さらに好ましくは炭素数2か ら5のスルファモイル基 (例えばメチルスルファモイ ル、エチルスルファモイル、ピペリジノスルホニル)、 ニトロ基、炭素数1から20、好ましくは炭素数1から 10、さらに好ましくは炭素数1から8のアルコキシ基 (例えばメトキシ、エトキシ、2-メトキシエトキシ、 2-フェニルエトキシ)、炭素数6から20、好ましく は炭素数6から12、さらに好ましくは炭素数6から1 0のアリールオキシ基 (例えばフェノキシ、pーメチル フェノキシ、p-クロロフェノキシ、ナフトキシ)、炭 \*50 素数1から20、好ましくは炭素数2から12、さらに

好ましくは炭素数2から8のアシル基(例えばアセチ ル、ベンゾイル、トリクロロアセチル)、炭素数1から 20、好ましくは炭素数2から12、さらに好ましくは 炭素数2から8のアシルオキシ基(例えばアセチルオキ シ、ベンゾイルオキシ)、炭素数1から20、好ましく は炭素数2から12、さらに好ましくは炭素数2から8 のアシルアミノ基 (例えばアセチルアミノ)、炭素1か ら20、好ましくは炭素数1から10、さらに好ましく は炭素数1から8のスルホニル基(例えばメタンスルホ ニル、エタンスルホニル、ベンゼンスルホニルなど)、 炭素1から20、好ましくは炭素数1から10、さらに 好ましくは炭素数1から8のスルフィニル基(例えばメ タンスルフィニル、ベンゼンスルフィニル)、炭素1か ら20、好ましくは炭素数1から10、さらに好ましく は炭素数1から8のスルホニルアミノ基 (例えばメタン スルホニルアミノ、エタンスルホニルアミノ、ベンゼン スルホニルアミノなど)、アミノ基、、炭素1から2 O、好ましくは炭素数1から12、さらに好ましくは炭 素数1から8の置換アミノ基(例えばメチルアミノ、ジ メチルアミノ、ベンジルアミノ、アニリノ、ジフェニル 20 アミノ)、炭素数0から15、好ましくは炭素数3から 10、さらに好ましくは炭素数3から6のアンモニウム 基(例えばトリメチルアンモニウム基、トリエチルアン モニウム基)、炭素数0から15、好ましくは炭素数1 から10、さらに好ましくは炭素数1から6のヒドラジ ノ基 (例えばトリメチルヒドラジノ基)、炭素数1から 15、好ましくは炭素数1から10、さらに好ましくは 炭素数1から6のウレイド基(例えばウレイド基、N、 Nージメチルウレイド基)、炭素数1から15、好まし くは炭素数1から10、さらに好ましくは炭素数1から 30 6のイミド基(例えばスクシンイミド基)、炭素数1か ら20、好ましくは炭素数1から12、さらに好ましく は炭素数1から8のアルキル又はアリールチオ基(例え ばメチルチオ、エチルチオ、カルボキシエチルチオ、ス ルホブチルチオ、フェニルチオなど)、炭素2から2 0、好ましくは炭素数2から12、さらに好ましくは炭 素数2から8のアルコキシカルボニル基(例えばメトキ シカルボニル、エトキシカルボニル、ベンジルオキシカ ルボニル)、炭素6から20、好ましくは炭素数6から 12、さらに好ましくは炭素数6から8のアリーロキシ 40 カルボニル基(例えばフェノキシカルボニル)、炭素数 1から18、好ましくは炭素数1から10、さらに好ま しくは炭素数1から5の無置換アルキル基(例えば、メ チル、エチル、プロビル、ブチル)、炭素数1から1 8、好ましくは炭素数1から10、さらに好ましくは炭 素数1から5の置換アルキル基(ヒドロキシメチル、ト リフルオロメチル、ベンジル、カルボキシエチル、エト キシカルボニルメチル、アセチルアミノメチル、また、 ここでは好ましくは炭素数2から18、さらに好ましく

不飽和炭化水素基 (例えばビニル基、エチニル基、1-シクロへキセニル基、ベンジリジン基、ベンジリデン基) も置換アルキル基に含まれることにする。)、炭素数6から20、好ましくは炭素数6から15、さらに好ましくは炭素数6から10の置換又は無置換のアリール基 (例えばフェニル、ナフチル、pーカルボキシフェニル、pーニトロフェニル、3、5ージクロロフェニル、pーシアノフェニル、mーフルオロフェニル、pートリル)、炭素数1から20、好ましくは炭素数2から100、さらに好ましくは炭素数4から6の置換されても良い複素環基 (例えばピリジル、5ーメチルピリジル、チ

【0034】上記一般式(I)、(II)及び(III)において、 L6、L7及びL8はそれぞれ独立にメチン基を表す。

エニル、フリル、モルホリノ、テトラヒドロフルフリ

ル) が挙げられる。

【0035】L6、L7及びL8で表されるメチン基は置 換基を有していてもよく、置換基としては前述のVが挙 げられる。例えば置換もしくは無置換の炭素数1から1 5、好ましくは炭素数1から10、さらに好ましくは炭 素数1から5のアルキル基 (例えばメチル、エチル、2 ーカルボキシエチル)、置換もしくは無置換の炭素数6 から20、好ましくは炭素数6から15、さらに好まし くは炭素数6から10のアリール基(例えばフェニル、 oーカルボキシフェニル)、置換もしくは無置換の炭素 数3から20、好ましくは炭素数4から15、さらに好 ましくは炭素数6から10の複素環基(例えばN, N-ジエチルバルビツール酸基)、ハロゲン原子(例えば塩 素、臭素、フッ素、沃素)、炭素数1から15、好まし くは炭素数1から10、さらに好ましくは炭素数1から 5のアルコキシ基 (例えばメトキシ、エトキシ)、炭素 数1から15、好ましくは炭素数1から10、さらに好 ましくは炭素数1から5のアルキルチオ基(例えばメチ ルチオ、エチルチオ)、炭素数6から20、好ましくは 炭素数6から15、さらに好ましくは炭素数6から10 のアリールチオ基(例えばフェニルチオ)、炭素数0か ら15、好ましくは炭素数2から10、さらに好ましく は炭素数4から10のアミノ基 (例えば、N, N-ジフ ェニルアミノ、N-メチルーN-フェニルアミノ、N-メチルピペラジノ) などが挙げられる。また、L6、L1 及び $L_8$ は、 $V_1$ 、 $V_2$ 、 $V_3$ 、 $V_4$ 、 $V_5$ 、 $V_6$ 、 $R_3$ 、 R4、R5、R6、R7、R8及びQ1と共に環を形成するこ

【0036】L<sub>6</sub>、L<sub>7</sub>及びL<sub>8</sub>として好ましくは無置換メチン基である。

ともできる。

【0037】Z₃は酸素原子又は硫黄原子であるが、好ましくは硫黄原子である。

【0038】 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 及び $R_8$ はそれぞれ独立してアルキル基,アリール基、複素環基を表し、例えば、炭素原子1から18、好ましくは1から7、

は炭素数3から10、特に好ましくは炭素数3から5の 50 特に好ましくは1から4の無置換アルキル基(例えば、

メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イ ソブチル、ヘキシル、オクチル、ドデシル、オクタデシ ル)、炭素原子1から18、好ましくは1から7、特に 好ましくは1から4の置換アルキル基 {例えば前述のV が置換したアルキル基が挙げられる。好ましくはアラル キル基(例えばベンジル、2-フェニルエチル)、不飽 和炭化水素基 (例えばアリル基)、ヒドロキシアルキル 基(例えば、2-ヒドロキシエチル、3-ヒドロキシプ ロピル)、カルボキシアルキル基(例えば、2-カルボ キシエチル、3-カルボキシプロピル、4-カルボキシ 10 ブチル、カルボキシメチル)、アルコキシアルキル基 (例えば、2-メトキシエチル、2-(2-メトキシエ トキシ) エチル)、アリーロキシアルキル基(例えば2 ーフェノキシエチル、2-(1-ナフトキシ)エチ ル)、アルコキシカルボニルアルキル基(例えばエトキ シカルボニルメチル、2-ベンジルオキシカルボニルエ チル)、アリーロキシカルボニルアルキル基(例えば3 ーフェノキシカルボニルプロピル)、アシルオキシアル キル基 (例えば2-アセチルオキシエチル)、アシルア ルキル基(例えば2-アセチルエチル)、カルバモイル 20 アルキル基 (例えば2-モルホリノカルボニルエチ ル)、スルファモイルアルキル基 (例えばN, N-ジメ チルスルファモイルメチル)、スルホアルキル基 (例え ば、2-スルホエチル、3-スルホプロピル、3-スル ホブチル、4ースルホブチル、2-[3-スルホプロポ キシ] エチル、2-ヒドロキシ-3-スルホプロピル、 3-スルホプロポキシエトキシエチル)、スルホアルケ ニル基、スルファトアルキル基 (例えば、2-スルファ トエチル基、3ースルファトプロピル、4ースルファト ブチル)、複素環置換アルキル基(例えば2-(ピロリ 30 ジンー2ーオンー1ーイル) エチル、テトラヒドロフル フリル)、アルキルスルホニルカルバモイルアルキル基 (例えばメタンスルホニルカルバモイルメチル基)、ア シルカルバモイルアルキル基 (例えばアセチルカルバモ イルメチル基)、アシルスルファモイルアルキル基(例 えばアセチルスルファモイルメチル基)、アルキルスル フォニルスルファモイルアルキル基(例えばメタンスル フォニルスルファモイルメチル基) } 、炭素数6から2 0、好ましくは炭素数6から10、さらに好ましくは炭 素数6から8の無置換アリール基(例えばフェニル基、 1-ナフチル基)、炭素数6から20、好ましくは炭素 数6から10、さらに好ましくは炭素数6から8の置換 アリール基 (例えば前述のVが置換したアリール基が挙 げられる。具体的にはpーメトキシフェニル基、pーメ

10 チルフェニル基、pークロロフェニル基などが挙げられ る。)、炭素数1から20、好ましくは炭素数3から1 O、さらに好ましくは炭素数4から8の無置換複素環基 (例えば2-フリル基、2-チエニル基、2-ピリジル 基、3-ピラゾリル、3-イソオキサゾリル、3-イソ チアゾリル、2-イミダゾリル、2-オキサゾリル、2 ーチアゾリル、2ーピリダジル、2ーピリミジル、3ー ピラジル、2-(1,3,5-トリアゾリル)、3-炭素数1から20、好ましくは炭素数3から10、さら に好ましくは炭素数4から8の置換複素環基 (例えば前 述のVが置換した複素環基が挙げられる。具体的には5 ーメチルー2ーチエニル基、4ーメトキシー2ーピリジ ル基などが挙げられる。)、が挙げられる。 【0039】R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>及びR<sub>8</sub>として好 ましくは上述の置換又は無置換のアルキル基であり、さ らに好ましくは上述のカルボキシアルキル基、スルホア ルキル基、、アルキルスルホニルカルバモイルアルキル 基であり、特に好ましくはスルホアルキル基である。 環を表わす。芳香族環としては、炭化水素芳香族環、複

【0040】Qıは、ベンゼン核に縮環している芳香族 素芳香族環が挙げられ、これらは、さらに炭化水素芳香 族環又は複素芳香族環同士が縮合した多環縮合環又は炭 化水素芳香族環と複素芳香族環が組み合わされた多環縮 合環であっても良く、上述の置換基V等で置換されてい ても良い。芳香族環として好ましくは、ベンゼン、ナフ タレン、アントラセン、フェナントレン、フルオレン、 ナフタセン、ピロール、フラン、チオフェン、イミダゾ ール、オキサゾール、チアゾール、ピリジン、ピラジ ン、ピリミジン、ピリダジン、インドリジン、インドー ル、ベンゾフラン、ベンゾチオフェン、イソベンゾフラ ン、キノリジン、キノリン、フタラジン、ナフチリジ ン、キノキサリン、キノキサゾリン、カルバゾール、フ ェナントリジン、アクリジン、フェナントロリン、チア ントレン、クロメン、キサンテン、フェノキサチイン、 フェノチアジン、フェナジン等が挙げられる。 【0041】好ましくは、ベンゼン、ナフタレン、ピロ ール、フラン、チオフェン、ピリジン、キノリンであ

り、さらに好ましくはベンゼンである。

【0042】Q1は、ベンゾチアゾール核のいずれの位 置に縮合していても良い。ベンゼン環が縮合している場 合は、次のように表わされる。

[0043]

【化7】

11 一般式 (Ta)

$$\{V_{1}\}_{\Pi_{1}}^{\Pi_{1}} = L_{6} \longrightarrow \{V_{1}\}_{\Pi_{4}}^{S} \longrightarrow \{V_{2}\}_{\Pi_{2}}^{S}$$

$$\begin{array}{c|c}
(V_1)_{n_1} \\
\hline
(V_2)_{n_2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
(V_1)_{n_1} \\
R_4 \\
R_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
M_2 \\
R_2
\end{array}$$

一般式 (Ic)

$$\begin{array}{c|c}
 & S \\
 & S \\$$

【0044】好ましい縮合位置は、一般式(Ia)、(Ib) であり、さらに好ましくは(Ia)である。

【0045】V1、V2、V3、V4、V5及びV6は、各々独立して一価の置換基であり、置換基として特に制限はないが、好ましくは前述のVが挙げられる。但し、V3が複数個ある場合、隣接する2個のV3は互いに結合して芳香族環(炭化水素芳香族環及び複素芳香族環)を形成することはない。また、V4が複数個ある場合も、隣接する2個のV4は互いに結合して芳香族環を形成することはない。

【0046】V1として好ましくは、Vとして例示した アルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子である。 V2 として好ましくは、Vとして例示したアルキル基、アリ ール基、アルコキシ基、ハロゲン原子、アシル基、アル コキシカルボニル基、シアノ基及びベンゼン環縮合であ り、さらに好ましくはアルキル基、アリール基、アルコ キシ基、ハロゲン原子及びシアノ基であり、特に好まし くはメチル基、フェニル基、メトキシ基、フッ素原子、 塩素原子、臭素原子、沃素原子及びシアノ基である。最 も好ましくは、メトキシ基、塩素原子である。V3及び V4として好ましくは、Vとして例示したアルキル基、 アリール基、アルコキシ基、ハロゲン原子、アルコキシ カルボニル基及びシアノ基であり、さらに好ましくはメ チル基、フェニル基、メトキシ基、フッ素原子、塩素原 子、臭素原子、沃素原子及びシアノ基であり、特に好ま しくは、塩素原子である。V5及びV6として好ましく は、Vとして例示したアルキル基、アリール基、アルコ キシ基、ハロゲン原子、アシル基、アルコキシカルボニ ル基、シアノ基及びベンゼン環縮合であり、さらに好ま しくはアルキル基、アリール基、アルコキシ基、ハロゲ ン原子、シアノ基及びV5、V6が複数個ある場合は、こ

\*成するベンゼン環縮合であり、特に好ましくはメチル

20 基、フェニル基、メトキシ基、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、沃素原子、シアノ基及びベンゼン環縮合であ る。最も好ましくは、フェニル基、塩素原子及びベンゼ ン環縮合である。また、乙sが酸素原子の場合、ns及び n6のうち、少なくとも一方は2以上の整数であり、隣 接する2個のV6及び/又は隣接する2個のV6がベンゼ ン環を形成し、縮合することが好ましい。

【0047】n1は0、1又は2を表わす。n2、n3、n4、n5、n6は各々独立して0、1、2、3又は4を表わす。n1として好ましくは0、1であり、さらに好30 ましくは0である。n2、n3、n4として好ましくは1、2であり、さらに好ましくは1である。【0048】n5、n6として好ましくは1、2である。n1、n2、n3、n4、n5、n6が2以上の時、V1、V2、V3、V4、V5及びV6が繰り返されるが同一であ

【0049】n2、n3、n4、n5、n6が1の時、V2、 V3、V4、V5、V6の置換位置は5位が好ましい。 n2、n5、n6が2で、V2、V5、V6が互いに結合して 環を形成するときは、V2、V5、V6の置換位置は4位 40 と5位又は5位と6位が好ましく、さらに好ましくは4 位と5位である。位置番号は、下記の通りである。

[0050]

る必要はない。

【化8】

しくはアルキル基、アリール基、アルコキシ基、ハロゲ 【0051】 $M_1$ 、 $M_2$ 、 $M_3$ 、 $M_4$ は色素のイオン電荷を ン原子、シアノ基及びV5、V6が複数個ある場合は、こ 中性にするために必要であるとき、陽イオン又は陰イオ れらのうち隣接する<math>2個の $V_5$ 、隣接する2個の $V_5$ が形\*50 ンの存在を示すために式の中に含められている。典型的

な陽イオンとしては水素イオン (H+)、アルカリ金属 イオン(例えばナトリウムイオン、カリウムイオン、リ チウムイオン)、アルカリ土類金属イオン(例えばカル シウムイオン) などの無機陽イオン、アンモニウムイオ ン(例えば、アンモニウムイオン、テトラアルキルアン モニウムイオン、ピリジニウムイオン、エチルピリジニ ウムイオン) などの有機イオンが挙げられる。陰イオン は無機陰イオンあるいは有機陰イオンのいずれであって もよく、ハロゲン陰イオン(例えばフッ素イオン、塩素 イオン、ヨウ素イオン)、置換アリールスルホン酸イオ 10 (エ-2) ン(例えばpートルエンスルホン酸イオン、pークロル ベンゼンスルホン酸イオン)、アリールジスルホン酸イ オン (例えば1、3-ベンゼンスルホン酸イオン、1、 5-ナフタレンジスルホン酸イオン、2、6-ナフタレ ンジスルホン酸イオン)、アルキル硫酸イオン (例えば メチル硫酸イオン)、硫酸イオン、チオシアン酸イオ ン、過塩素酸イオン、テトラフルオロホウ酸イオン、ピ クリン酸イオン、酢酸イオン、トリフルオロメタンスル ホン酸イオンが挙げられる。さらに、イオン性ポリマー 又は色素と逆電荷を有する他の色素を用いても良い。ま 20 た、CO2-、SO3-は、対イオンとして水素イオンを 持つときはCO2H、SO3Hと表記することも可能であ る.

【0052】m1、m2、m3、m4は各々独立して電荷を 均衡させるのに必要な数を表わし、好ましくは0から4 の数、さらに好ましくは0から1の数である。分子内で 塩を形成する場合には0である。

【0053】以下に本発明の一般式(I)、(II)及び (III) の化合物の具体例を示すが、これにより本発明 が制限されるわけではない。

【0054】一般式 (I)の具体例 [0055]

【化9】

14

V=CI, FI=(CH2)3SO3, M=HN(C2H5)3 (T-1)

 $V=OCH_3$ ,  $R=(CH_2)_3SO_3$ ,  $M=HN(C_2H_5)_3$ 

V=CN, R=(CH2)3SO3, M=HN(C2H5)3 (I-3)

(I-4)  $V=CO_2CH_3$ ,  $R=(CH_2)_3SO_3$ ,  $M=HN(C_2H_5)_3$ 

V=CH3, R=(CH2)4SO3 , M=Na + (I-5)

V=OCH3, R=(CH2)2CHSO37, M=K + (I-6)ĊНз

V=F, R=CH2CONHSO2CH3, M= -(I-7)

(I-8) V=Br, R=CH2CO2H, M= -

(I-9)

【0056】一般式 (II)の具体例

[0057]

30 【化10】

(II-1) V=Cl, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

(11-2) V=Cl, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CHSO<sub>3</sub>-, M=H $\stackrel{\downarrow}{N}$ (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

(III-3) V=Br, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

(II-4) V=F, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>, M=Na+

(II-5) V=CN, R=CH2CO2H, M=Br-

(II-6) V=- $\bigcirc$ , R=(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CHSO<sub>3</sub>-, M=H $\stackrel{\rightarrow}{N}$ (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>)<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

(11-7) V=Cl, CH2CONHSO2CH3, M=Br-

$$V_1 = V_1 = V_1 = V_2 = V_2$$

$$V_1 = V_1 = V_2$$

$$V_1 = V_1 = V_2$$

$$V_2 = V_2$$

$$V_3 = V_3$$

$$V_4 = V_4$$

$$V_1 = V_2$$

$$V_1 = V_3$$

$$V_2 = V_4$$

$$V_3 = V_4$$

$$V_4 = V_4$$

$$V_5 = V_4$$

$$V_7 = V_4$$

$$V_8 = V_8$$

(II-8)  $V_1=V_2=5$ -Cl,  $R_1=(CH_2)_4SO_3^-$ ,  $R_2=CH_2CONHSO_2CH_3$ , M=-

(II-9)  $V_1=-N$ ,  $V_2=5$ -Cl,  $R_1=R_2=(CH_2)_3SO_3^-$ ,  $M=HN(C_2H_5)_3$ 

(II-10)  $V_1 = -\langle \bigcirc \rangle$ ,  $V_2 = 5.8 \cdot (OCH_3)_2$ ,  $R_1 = R_2 = (CH_2)_2 \cdot CH_3 \circ CH_3$ 

# M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

【0058】一般式 (III)の具体例

[0059]

【化11】

\*【0060】 【化12】

(III-1)  $V=-\bigcirc$ ,  $R=(CH_2)_4SO_3^-$ ,  $M=HN(C_2H_5)_3$ 

(III-2) V=Br, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

(III-3) V=Cl, R=CH2CO2H, M= -

10

(III-4) V=CI, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>-, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

20

(III-5) V=CN, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CHSO<sub>3</sub>", M=Na<sup>+</sup> CH<sub>3</sub>

(III-6) V=OCH3, R=CH2CONHSO2CH3, M=-

(IIII-7) V=Cl,  $R_1$ = $R_2$ =(CH<sub>2</sub>) $_3$ SO $_3$ ~, M=HN(C $_2$ H $_5$ ) $_3$ 

(III-8) V=Cl,  $R_1$ = $R_2$ =(CH $_2$ ) $_2$ CHSO $_3$ -, M=HN(C $_2$ H $_5$ ) $_3$ CH $_3$ 

(III-9) V=F,  $R_1$ =CH<sub>2</sub>CONHSO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>,  $R_2$ =(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>-, M=-

$$\bigvee_{V_1} \bigvee_{R_1} \bigvee_{R_2} \bigvee_{M} \bigvee_{V_2} \bigvee_{V_2}$$

(III-10) V<sub>1</sub>=Cl, V<sub>2</sub>=Br, R<sub>1</sub>=R<sub>2</sub>=(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>-, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

(III-11) V<sub>1</sub>=Br, V<sub>2</sub>=H, R<sub>1</sub>=R<sub>2</sub>=(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

(III-12)  $V_1$ =Br,  $V_2$ =Br,  $R_1$ = $R_2$ =(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>-, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

※50※【化13】

[0061]

19

(III-13) V=Cl, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>, M=HN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>

(III-14)  $V=-\langle O \rangle$ ,  $R=(CH_2)_2CHSO_3$ , M=Na

(III-15)

(III-16)  $V = -\langle \bigcirc \rangle$ ,  $H = (CH_2)_3 SO_3$ ,  $M = HN(C_2H_5)_3$ 

(III-17) V=CI, R=(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>-, M=Na+

(III-18)

【0062】本発明の一般式(I)、(II)、(III) で表される化合物は、エフ・エム・ハーマー(F.M. Harme r)著「ヘテロサイクリック · コンパウンズーシアニンダ イズ・アンド・リレィティド・コンパウンズ(Heterocyc lic Compounds-Cyanine Dyesand Related Compound s)」、ジョン・ウィリー・アンド・サンズ(John Wiley &Sons)社ーニューヨーク、ロンドン、1964年刊、デ ー・エム・スターマー(D.M.Sturmer)著「ヘテロサイク リック・コンパウンズースペシャル・トピックス・イン ・ヘテロサイクリック・ケミストリー(Heterocyclic Co mpounds-Specialtopics in heterocyclic chemistr y)」、第18章、第14節、第482から515頁、ジ ョン・ウィリー・アンド・サンズ(John Wiley & Sons) 社一ニューヨーク、ロンドン、1977年刊、「ロッズ ・ケミストリー・オブ・カーボン・コンパウンズ(Rod d's Chemistry of Carbon Compounds) | 2nd.Ed.vol.I V, partB, 1977刊、第15章、第369から422 貢、エルセビア・サイエンス・パブリック・カンパニー\*50 【0066】本発明の感光材料において用い得る乳剤は

\*・インク(Elsevier Science Publishing Company Inc.) 社刊、ニューヨーク、などに記載の方法に基づいて合成 することができる。

【0063】本発明の一般式(I)、(II)、(III)で 表される増感色素は任意の比率で混合することが可能で あるが、各層において、10モル%以上存在させること が好ましく、さらには20モル%以上存在させることが 40 好ましい。

【0064】本発明の一般式(I)及び一般式(II)で表さ れる増感色素からなる群から選択される増感色素少なく とも1種及び一般式(III)で表される増感色素少なくと も1種は、赤感性乳剤層、緑感性乳剤層、青感性乳剤層 等のいずれの感色性層に含有させることもできるが、青 感性乳剤層が好ましい。

【0065】また、本発明のカラー写真感光材料におい て、一般式(I)、(II)及び(III)で表される増感色素を各 々少なくとも1種併用することが好ましい。

沃臭化銀、臭化銀又は塩沃臭化銀平板状粒子乳剤が好ま しい。

【0067】平板状ハロゲン化銀粒子(以下平板粒子と もいう)において、アスペクト比とはハロゲン化銀にお ける厚みに対する直径の比を意味する。すなわち、個々 のハロゲン化銀粒子の直径を厚みで除した値である。こ こで、直径とは、ハロゲン化銀粒子を顕微鏡又は電子顕 微鏡で観察したとき、粒子の投影面積と等しい面積を有 する円の直径を指すものとする。

【0068】本発明のカラー写真感光材料は、支持体上 10 に各々少なくとも1層の赤感性ハロゲン化銀乳剤層、緑 感性ハロゲン化銀乳剤層、青感性ハロゲン化銀乳剤層を 有するものであり、好ましくは、各ハロゲン化銀乳剤が 感度の異なる2層以上のハロゲン化銀乳剤層から構成さ れ、それぞれの2層以上のハロゲン化銀乳剤層の最も感 度の高い乳剤層の少なくとも一層に含まれるハロゲン化 銀粒子の全投影面積の50%以上が平板状ハロゲン化銀 粒子であり、その平均アスペクト比が8以上であり、よ り好ましくは10以上であり、最も好ましくは12以上 である。

【0069】本発明において平均アスペクト比とは乳剤 中の全平板粒子のアスペクト比の平均値である。

【0070】アスペクト比の測定法の一例としては、レ プリカ法による透過電子顕微鏡写真を撮影して個々の粒 子の円相当直径と厚みを求める方法がある。この場合、 厚みはレプリカの影(シャドー)の長さから算出する。 【0071】本発明における平板粒子の形状は、通常、 6角形である。6角形の形状とは平板粒子の主平面の形 状が6角形であり、その隣接辺比率(最大辺長/最小辺 長)が2以下の形状をなすことである。好ましくは、隣 30 接辺比率が1.6以下、より好ましくは隣接辺比率が1. 2以下である。下限は、1.0であることは言うまでも ない。高アスペクト比粒子において特に、平板粒子中に 三角平板粒子が増加する。三角平板粒子は、オストワル ド熟成が進みすぎた場合に出現する。実質的に6角平板 粒子を得るためには、この熟成を行う時間をできるだけ 短くすることが好ましい。そのためには平板粒子の比率 を核形成により高める工夫をしなければならない。斎藤 による特開昭63-11928号に記載されているよう に、銀イオンと臭化物イオンをダブルジェット法により 40 反応液中に添加する際、6角平板粒子の発生確率を高め るためには、銀イオン水溶液と臭化物イオン水溶液の一 方もしくは、両方の溶液がゼラチンを含むことが好まし **\**1.

【0072】本発明で用いる6角平板粒子は、核形成・ オストワルド熟成・成長工程により形成される。これら いずれの工程も粒子サイズ分布の広がりを抑える上で重 要であるが、左記の工程で生じたサイズ分布の広がりを 後の工程で狭めることは不可能であるため、最初の核形

意しなければならない。核形成過程において重要な点 は、銀イオンと臭化物イオンをダブルジェット法により 反応液中に添加し、沈殿を生じさせる核形成時間と、反 応溶液の温度との関係である。 斎藤による特開昭63-92942号には、単分散性を良くするために核形成時 の反応溶液の温度は20~45℃の領域が好ましいと記 載されている。また、ゾラ等による特開平2-2229 40号には、核形成時の好ましい温度は、60℃以下で あると述べられている。

【0073】アスペクト比が大きく、かつ単分散な平板 粒子を得る目的で、粒子形成中にゼラチンを追添加する 場合がある。この時、使用するゼラチンは、特開平10 -148897及び特開平11-143002に記載さ れている化学修飾ゼラチン (ゼラチン中の-NH2基を 化学修飾した際に、新たに-COOH基が少なくとも2 個導入されたゼラチン)を用いるのが好ましい。この化 学修飾ゼラチンは、ゼラチン中のアミノ基を化学修飾し た際に新たにカルボキシル基を少なくとも二個以上導入 されたことを特徴とするゼラチンであるが、トリメリッ ト化ゼラチンを用いるのが好ましい、またコハク化ゼラ チンを用いるのも好ましい。本ゼラチンは、成長工程前 に添加することが好ましいが、さらに好ましくは核形成 直後に添加するのが良い。添加量は、粒子形成中の全分 散媒の重量に対して60%以上、好ましくは80%以 上、特に好ましくは90%以上が良い。

【0074】平板粒子乳剤は沃臭化銀もしくは塩沃臭化 銀より成る。塩化銀を含んでも良いが、好ましくは塩化 銀含率は8モル%以下、より好ましくは3モル%以下も しくは、0モル%である。沃化銀含有率については、平 板粒子乳剤の粒子サイズの分布の変動係数が30%以下 であることが好ましいので、沃化銀含有率は20モル% 以下が好ましい。沃化銀含有率を低下させることにより 平板粒子乳剤の円相当径の分布の変動係数は小さくする ことが容易になる。特に平板粒子乳剤の粒子サイズの分 布の変動係数は20%以下が好ましく、沃化銀含有率は 10モル%以下が好ましい。

【0075】平板粒子乳剤は沃化銀分布について粒子内 で構造を有していることが好ましい。この場合、沃化銀 分布の構造は2重構造、3重構造、4重構造さらにはそ れ以上の構造があり得る。

【0076】本発明において、平板粒子は転位線を有す る。平板粒子の転位線は、例えばJ.F.Hamilt on, Phot. Sci. Eng., 11, 57, (1 967) &T. Shiozawa, J. Soc. Pho t. Sci. Japan, 3, 5, 213, (197 2) に記載の、低温での透過型電子顕微鏡を用いた直接 的な方法により観察することができる。すなわち乳剤か ら粒子に転位線が発生するほどの圧力をかけないよう注 意して取り出したハロゲン化銀粒子を電子顕微鏡観察用 成過程においてサイズ分布に広がりが生じないように注 50 のメッシュにのせ、電子線による損傷 (プリントアウト

等)を防ぐように試料を冷却した状態で透過法により観 察を行う。この時粒子の厚みが厚い程、電子線が透過し にくくなるので高圧型(O. 25 μmの厚さの粒子に対 して200k V以上) の電子顕微鏡を用いた方がより鮮 明に観察することができる。このような方法により得ら れた粒子の写真より、主平面に対して垂直方向から見た 場合の各粒子についての転位線の位置および数を求める ことができる。

【0077】本発明で用いる平板粒子の転位線の数は、 1粒子当り平均10本以上が好ましい。より好ましくは 10 1粒子当り平均20本以上である。 転位線が密集して存 在する場合、又は転位線が互いに交わって観察される場 合には、1粒子当りの転位線の数は明確には数えること ができない場合がある。しかしながら、これらの場合に おいても、おおよそ10本、20本、30本という程度 には数えることが可能であり、明らかに、数本しか存在 しない場合とは区別できる。 転位線の数の1粒子当りの 平均数については100粒子以上について転位線の数を 数えて、数平均として求める。数百に及ぶ転位線が認め られる場合もある。

【0078】転位線は、例えば平板粒子の外周近傍に導 入することができる。この場合転位は外周にほぼ垂直で あり、平板粒子の中心から辺 (外周) までの距離の長さ のx%の位置から始まり外周に至るように転位線が発生 している。このxの値は好ましくは10以上100未満 であり、より好ましくは30以上99未満であり、最も 好ましくは50以上98未満である。この時、この転位 線の開始する位置を結んでつくられる形状は粒子形と相 似に近いが、完全な相似形ではなく、ゆがむことがあ る。この型の転位数は粒子の中心領域には見られない。 転位線の方向は結晶学的におおよそ(211)方向であ るがしばしば蛇行しており、また互いに交わっているこ ともある。

【0079】また平板粒子の外周上の全域に渡ってほぼ 均一に転位線を有していても、外周上の局所的な位置に 転位線を有していてもよい。 すなわち六角形平板ハロゲ ン化銀粒子を例にとると、6つの頂点の近傍のみに転位 線が限定されていてもよいし、そのうちの1つの頂点近 傍のみに転位線が限定されていてもよい。逆に6つの頂 点近傍を除く辺のみに転位線が限定されていてもよい。 【0080】また平板粒子の平行な2つの主平面の中心 を含む領域に渡って転位線が形成されていてもよい。主 平面の全域に渡って転位線が形成されている場合には転 位線の方向は主平面に垂直な方向から見ると結晶学的に おおよそ(211)方向の場合もあるが(110)方向 又はランダムに形成されている場合もあり、さらに各転 位線の長さもランダムであり、主平面上に短い線として 観察される場合と、長い線として辺(外周)まで到達し て観察される場合がある。転位線は直線のこともあれば

っている。

【0081】 転位線の位置は以上のように外周上又は主 平面上又は局所的な位置に限定されていても良いし、こ れらが組み合わされて、形成されていても良い。すなわ ち、外周上の主平面上に同時に存在していても良い。 【0082】平板粒子に転位線を導入するには粒子内部 に特定の高沃化銀相を設けることによって達成できる。 この場合、高沃化銀相には、不連続に高沃化銀領域を設 けてもよい。具体的には粒子内部の高沃化銀相は基盤粒 子を調製した後、高沃化銀相を設けその外側を高沃化銀 相より沃化銀含有率の低い相でカバーすることによって 得られる。基盤の平板粒子の沃化銀含有率は高沃化銀相 よりも低く、好ましくは0~20モル%、より好ましく は0~15モル%である。

【0083】粒子内部の高沃化銀相とは沃化銀を含むハ ロゲン化銀固溶体をいう。この場合のハロゲン化銀とし ては沃化銀、沃臭化銀、塩沃臭化銀が好ましいが、沃化 銀又は沃臭化銀(当該高沃化銀相に含有されるハロゲン 化銀に対する沃化銀含有率が10~40モル%)である ことがより好ましい。この粒子内部の高沃化銀相(以 下、内部高沃化銀相という)を基盤粒子の辺上、角上、 面上のいずれかの場所に選択的に存在せしめるためには 基盤粒子の生成条件および内部高沃化銀相の生成条件お よびその外側をカバーする相の生成条件をコントロール することが望ましい。基盤粒子の生成条件としてはpA g (銀イオン濃度の逆数の対数) およびハロゲン化銀溶 剤の有無、種類および量、温度が重要な要因である。基 盤粒子の成長時のpAgを8.5以下、より好ましくは 8以下で行うことにより、後の内部高沃化銀相の生成時 に、該内部高沃化銀相を基盤粒子の頂点近傍もしくは面 上に選択的に存在せしめることができる。一方基盤粒子 の成長時のpAgを8.5以上より好ましくは9以上で 行うことにより、後の内部高沃化銀相の生成において、 内部高沃化銀相を基盤粒子の辺上に存在せしめることが できる。これらpAgのしきい値は温度およびハロゲン 化銀溶剤の有無、種類および量によって上下に変化す る。ハロゲン化銀溶剤として、例えばチオシアネートを 用いた場合にはこのpAgのしきい値は高い値の方向に ずれる。成長時のpAgとして特に重要なものはその基 盤粒子の成長の最終時のpAgである。一方、成長時の pAgが上記の値を満足しない場合においても、基盤粒 子の成長後、該PAgに調整し、熟成することにより、 内部高沃化銀相の選択位置をコントロールすることも可 能である。この時、ハロゲン化銀溶剤としてアンモニ ア、アミン化合物、チオ尿素誘導体、チオシアネート塩 が有効である。内部高沃化銀相の生成はいわゆるコンバ ージョン法を用いることができる。この方法には、粒子 形成途中に、その時点での粒子あるいは粒子の表面近傍 を形成しているハロゲンイオンより、銀イオンをつくる 蛇行していることも多い。また、多くの場合互いに交わ 50 塩の溶解度が小さいハロゲンイオンを添加する方法など

があるが、本発明においては、添加する溶解度の小さい ハロゲンイオンがその時点の粒子の表面積に対してある 値(ハロゲン組成に関係する)以上の量であることが好 ましい。たとえば粒子形成途中においてその時点のハロ ゲン化銀粒子の表面積に対してある量以上のK I 量を添 加することが好ましい。具体的には8.2×10-5モル /m<sup>2</sup>以上の沃化物塩を添加することが好ましい。

【0084】より好ましい内部高沃化銀相の生成法は沃 化物塩を含むハロゲン化物塩水溶液の添加と同時に銀塩 水溶液を添加する方法である。例えばK I 水溶液の添加 10 と同時にAgNO3水溶液をダブルジェットで添加す る。この時KI水溶液とAgNO3水溶液の添加開始時 間と添加終了時間はお互いにずれて前後していてもよ い。KI水溶液に対するAgNO3水溶液の添加モル比 は0.1以上が好ましく、0.5以上がより好ましい。 さらに好ましくは1以上である。系中のハロゲンイオン および添加沃素イオンに対してAgNO3水溶液の総添 加モル量が銀過剰領域となってもよい。これらの沃素イ オンを含むハロゲン化物水溶液の添加と銀塩水溶液との ダブルジェットによる添加時のpAgは、ダブルジェッ 20 トでの添加時間に伴なって減少することが好ましい。添 加開始前のpAgは、6.5以上13以下が好ましい。 より好ましくは7.0以上11以下が好ましい。添加終 了時のpAgは6.5以上10.0以下が最も好まし 14

【0085】以上の方法を実施する際には、混合系のハ ロゲン化銀の溶解度が極力低い方が好ましい。したがっ て高沃化銀相を形成する時の混合系の温度は30℃以上 80℃以下が好ましいが、より好ましくは30℃以上7 0℃以下である。

【0086】さらに好ましくは内部高沃化銀相の形成は 微粒子沃化銀又は微粒子沃臭化銀又は微粒子塩沃化銀又 は微粒子塩沃臭化銀を添加して行うことができる。特に 微粒子沃化銀を添加して行うことが好ましい。これら微 粒子は通常0.01μm以上0.1μm以下の粒子サイ ズであるが、0.01μm以下又は0.1μm以上の粒 子サイズの微粒子も、用いることができる。これら微粒 子ハロゲン化銀粒子の調製方法に関しては特開平1-1 83417号、同2-44335号、同1-18364 4号、同1-183645号、同2-43534号およ 40 び同2-43535号に関する記載を参考にすることが できる。これら微粒子ハロゲン化銀を添加して熟成する ことにより内部高沃化銀相を設けることが可能である。 熟成して微粒子を溶解する時には、前述したハロゲン化 銀溶剤を用いることも可能である。これら添加した微粒 子は直ちに全て溶解して消失する必要はなく、最終粒子 が完成した時に溶解消失していればよい。

【0087】内部高沃化銀相の位置は粒子の投影される 六角形等の中心から測り、粒子全体の銀量に対して5モ

しく、さらに好ましくは20モル%以上95モル%未 満、特に50モル%以上9モル%未満の範囲内であるこ とが好ましい。これら内部高沃化銀相を形成するハロゲ ン化銀の量は銀量にして粒子全体の銀量の50モル%以 下であり、より好ましくは20モル%以下である。 これ ら高沃化銀相に関してはハロゲン化銀乳剤製造の処方値 であって、最終粒子のハロゲン組成を種々の分析法にて 測定した値ではない。内部高沃化銀相は最終粒子におい ては、シェル付け過程における再結晶等により消失して しまうことがよくあり、上記の銀量は全てその処方値に 関するものである。

【0088】したがって最終粒子においては転位線の観 測は上述した方法によって容易に行えるが、転位線の導 入のために導入した内部沃化銀相は、境界の沃化銀組成 が連続的に変化するため明確な相としては確認すること ができない場合が多い。粒子各部のハロゲン組成につい てはX線回析、EPMA (XMAという名称もある)法 (電子線でハロゲン化銀粒子を走査してハロゲン化銀組 成を検出する方法)、ESCA(XPSという名称もあ る)法(X線を照射し粒子表面から出て来る光電子を分 光する方法) などを組み合わせることにより確認するこ とができる。

【0089】内部高沃化銀相をカバーする外側の相は高 沃化銀相の沃化銀含有率よりも低く、好ましくは沃化銀 含有率は、当該カバーする外側の相に含有されるハロゲ ン化銀量に対して0~30モル%、より好ましくは0~ 20モル%、最も好ましくは0~10モル%である。

【0090】内部高沃化銀相をカバーする外側の相の形 成時の温度、pAgは任意であるが、好ましい温度は3 30 0℃以上、80℃以下である。最も好ましくは35℃以 上70℃以下である。好ましいpAgは6.5以上1 1. 5以下である。前述したハロゲン化銀溶剤を用いる と好ましい場合もあり、最も好ましいハロゲン化銀溶剤 はチオシアネート塩である。

【0091】さらに、平板粒子に転位線を導入する別の 方法には、特開平6-11782に記載されているよう に沃化物イオン放出剤を用いる方法もあり、好ましく用 いられる。

【0092】この転位線を導入する方法と、前述した転 位線を導入する方法を適宜、組み合わせて用いて転位線 を導入することも可能である。

【0093】本発明で用いるハロゲン化銀粒子の粒子間 ヨード分布の変動係数は20%以下であることが好まし い。より好ましくは15%以下であり、特に好ましくは 10%以下である。個々のハロゲン化銀のヨード含有率 分布の変動係数が20%より大きい場合は、硬調ではな く、圧力を加えたときの感度の減少も大きくなってしま い好ましくない。

【0094】本発明で用いる粒子間ヨード分布の狭いい ル%以上100モル%未満の範囲に存在することが好ま 50 ロゲン化銀粒子の製造方法それ自体は、公知のいずれの 方法、例えば特開平1-183417等に示されている ような微粒子を添加する方法、特開平2-68538に 示されているような沃化物イオン放出剤を用いる方法等 を単独、もしくは組み合わせて用いることができる。

【0095】本発明で用いるハロゲン化銀粒子は、粒子 間ヨード分布の変動係数が20%以下であることが好ま しいが、粒子間ヨード分布を単分散化する最も好ましい 方法として、特開平3-213845に記載されている 方法を用いることができる。すなわち、95モル%以上 の沃化銀を含有する微細なハロゲン化銀粒子が、反応容 器の外に設けられた混合器において、水溶性銀塩の水溶 液及び水溶性ハライド (95モル%以上のヨードイオン を含有する)の水溶液を混合して形成され、かつ形成後 ただちに該反応容器中に供給されることで、単分散な粒 子間ヨード分布を達成することが可能である。ここで、 反応容器とは平板状ハロゲン化銀粒子の核形成及び/又 は結晶成長を起こさせる容器をいう。

【0096】混合器で調製されて添加する方法及びそれ に用いる調製手段は特開平3-213845に記載され ているように、以下の三つの技術を用いることができ

【0097】 ①混合器で微粒子を形成した後、ただちに それを反応容器に添加する。

②混合器で強力かつ効率のよい攪拌を行う。

③保護コロイド水溶液の混合器への注入。

【0098】上記③で用いる保護コロイドは、単独で混 合器に注入してもよいし、ハロゲン塩水溶液又は硝酸銀 水溶液に保護コロイドを含有させて混合器に注入しても よい。保護コロイドの濃度は1重量%以上、好ましくは 2~5重量%である。本発明に用いられるハロゲン化銀 30 粒子に対して保護コロイド作用を有する高分子化合物と しては、ポリアクリルアミドポリマー、アミノポリマ ー、チオエーテル基を有するポリマー、ポリビニルアル コール、アクリル酸ポリマー、ヒドロキシキノリンを有 するポリマー、セルローズ、澱粉、アセタール、ポリビ ニルピロリドン、三元ポリマーなどがあるが、低分子量 ゼラチンを用いるのが好ましい。低分子量ゼラチンの分 子量は、30000以下がよく、さらに好ましくは10 000である。

【0099】微細なハロゲン化銀粒子を調製する際の粒 40 子形成温度は、35℃以下が好ましく、特に好ましくは 25℃以下である。微細なハロゲン化銀粒子を添加する 反応容器の温度は50℃以上、好ましくは60℃以上、 さらに好ましくは70℃以上である。

【0100】本発明において用いられる微細なサイズの ハロゲン化銀の粒子サイズは粒子をメッシュにのせてそ のまま透過型電子顕微鏡によって確認できる。本発明で 用いる微粒子のサイズは0.3μm以下、好ましくは 0. 1以下、特に好ましくは0. 01 µm以下である。

ンの添加と同時に添加してもよいし、微細なハロゲン化 銀のみが添加されてもよい。微細なハロゲン化銀粒子は 全ハロゲン化銀に対して0.005~20モル%、好ま しくは0.01~10モル%の範囲で混合される。

28

【0101】個々の粒子の沃化銀含有率はX線マイクロ アナライザーを用いて、一個一個の粒子の組成を分析す ることで測定できる。粒子間ヨード分布の変動係数とは 少なくとも100個、より好ましくは200個、特に好 ましくは300個以上の乳剤粒子の沃化銀含有率を測定 した際の沃化銀含有率の標準偏差と平均沃化銀含有率を 用いて関係式

(標準偏差/平均沃化銀含有率)×100=変動係数 で定義される値である。個々の粒子の沃化銀含有率測定 は例えば欧州特許第147,868号に記載されてい る。個々の粒子の沃化銀含有率Yi(モル%)と各粒子 の球相当径Xi(ミクロン)の間には、相関がある場合 と無い場合があるが、相関が無いことが望ましい。本発 明で用いる粒子のハロゲン化銀組成に関する構造につい ては、例えば、X線回折、EPMA (XMAという名称 もある)法(電子線でハロゲン化銀粒子を走査して、ハ ロゲン化銀組成を検出する方法)、ESCA(XPSと いう名称もある)法(X線を照射して粒子表面から出て くる光電子を分光する方法)を組み合わせることにより 確認することができる。本発明において沃化銀含有率を 測定する際、粒子表面とは、表面より50Å程度の深さ の領域のことを言い、粒子内部とは上記の表面以外の領 域を言う。このような粒子表面のハロゲン組成は、通常 ESCA法により測定することができる。

【0102】本発明には前述の平板状粒子のほかに立方 体、8面体、14面体などの正常晶粒子や不定形の双晶 粒子を使用することができる。

【0103】本発明のハロゲン化銀感光材料において用 いる乳剤はセレン増感することが好ましい。

【0104】本発明で用いられるセレン増感剤として は、従来公知の特許に開示されているセレン化合物を用 いることができる。通常、不安定型セレン化合物および /又は非不安定型セレン化合物は、これを添加して高 温、好ましくは40℃以上で乳剤を一定時間撹拌するこ とにより用いられる。不安定型セレン化合物としては、 特公昭44-15748号、特公昭43-13489 号、特開平4-25832号、特開平4-109240 号などに記載の化合物を用いることが好ましい。

【0105】具体的な不安定セレン増感剤としては、例 えばイソセレノシアネート類 (例えばアリルイソセレノ シアネートの如き脂肪族イソセレノシアネート類)、セ レノ尿素類、セレノケトン類、セレノアミド類、セレノ カルボン酸類 (例えば、2ーセレノプロピオン酸、2ー セレノ酪酸)、セレノエステル類、ジアシルセレニド類 (例えば、ビス(3-クロロ-2,6-ジメトキシベン この微細なハロゲン化銀は他のハロゲンイオン、銀イオ 50 ゾイル)セレニド)、セレノホスフェート類、ホスフィ

ンセレニド類、コロイド状金属セレンがあげられる。 【0106】不安定型セレン化合物の好ましい類型を上に述べたが、これらは限定的なものではない。写真乳剤の増感剤としての不安定型セレン化合物といえば、セレンが不安定である限り該化合物の構造はさして重要なものではなく、セレン増感剤分子の有機部分はセレンを担持し、それを不安定な形で乳剤中に存在せしめる以外何

のではなく、セレン増感剤分子の有機部分はセレンを担持し、それを不安定な形で乳剤中に存在せしめる以外何らの役割をもたないことが、当業者には一般に理解されている。本発明においては、かかる広範な概念の不安定セレン化合物が有利に用いられる。

【0107】本発明で用いられる非不安定型セレン化合物としては、特公昭46-4553号、特公昭52-34491号に記載の化合物が用いられる。非不安定型セレン化合物としては、例えば亜セレン酸、セレノシアン化カリウム、セレナゾール類、セレナゾール類の四級塩、ジアリールセレニド、ジアリールジセレニド、ジアルキルセレニド、ジアルキルジセレニド、2-セレナゾリジンジオン、2-セレノオキサゾリジンチオンおよびこれらの誘導体があげられる。

【0108】 これらのセレン化合物のうち、好ましくは 以下の一般式 (A) および (B) があげられる。

【0109】一般式(A)

[0110]

【化14】

一般式(A)

【0111】式中、 $Z_1$ および $Z_2$ はそれぞれ同じでも異 30 ハロゲン原子を表す。なっていてもよく、アルキル基(例えば、メチル、エチル、セーブチル、アダマンチル、セーオクチル)、アル たニル基(例えば、ビニル、プロペニル)、アラルキル 基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アルケニル基、アカル・ルーズンエニル、3ーニトロフェニル、4ーオクチルスルファモイルフェニル、 $\alpha$ ーナフチル)、複素環基(例えば、ロープリンル、3ーチエニル、 $\alpha$ ーナフチル)、複素環基(例えば、ロープリント、 $\alpha$ ーナフチル)、フェネチル)を表で、アフル、プロパルで、カーアドシアリル)、 $\alpha$ ーカースに、 $\alpha$ ーカースに、

【0112】R1、R2、R3およびR4はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、アラルキル基、アリール基、複素環基又はアシル基を表す。アルキル基、アラルキル基、アリール基又は複素環基としては、Z1と同様な例があげられる。ただし、R1およびR2は水素原子又はアシル基(例えば、アセチル、プロパノイル、ベンゾイル、ヘプタフルオロブタノイル、ジフルオロアセチル、4ーニトロベンゾイル、αーナフトイル、4ートリフルオロメチルベンゾイル)であってもよい。

【0113】一般式(A)中、好ましくは、 $Z_1$ はアルキル基、アリール基又は $-NR_1$ ( $R_2$ )を表し、 $Z_2$ は $-NR_5$ ( $R_6$ )を表す。 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_5$ および $R_6$ はそれぞれ同じも異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、アリール基又はアシル基を表す。

30

【0114】一般式(A)は、より好ましくは、N,N ージアルキルセレノ尿素、N,N,N'ートリアルキル ーN'ーアシルセレノ尿素、テトラアルキルセレノ尿 素、N,Nージアルキルーアリールセレノアミド、Nー 10 アルキルーNーアリールーアリールセレノアミドを表 す。

【0115】一般式(B)

[0116]

【化15】

一般式(B)



20 【0117】式中Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>およびZ<sub>5</sub>はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基、複素環基、OR<sub>7</sub>、-NR<sub>8</sub>(R<sub>9</sub>)、-SR<sub>10</sub>、-SeR<sub>11</sub>、X、水素原子を表す。

【0118】R7、R10およびR11はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基、複素環基、水素原子又はカチオンを表し、ReおよびR0はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基、複素環基又は水素原子を表し、Xはハロゲン原子を表す。

【0119】一般式(B)において、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、Z<sub>5</sub>、R<sub>7</sub>、R<sub>8</sub>、R<sub>9</sub>、R<sub>10</sub>およびR<sub>11</sub>で表されるアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基は、直鎖、分岐又は環状のアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基(例えば、メチル、エチル、ロープロピル、イソプロピル、セーブチル、ローブチル、ローオクチル、ローデシル、ローヘキサデシル、シクロペンチル、シクロヘキシル、アリル、2ーブテニル、3ーペンテニル、プロパルギル、3ーペンチニル、ベンジ40ル、フェネチル)を表す。

【0120】一般式(B) において、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $Z_5$ 、 $R_7$ 、 $R_8$ 、 $R_9$ 、 $R_{10}$ および $R_{11}$ で表されるアリール基は、単環又は縮環のアリール基(例えば、フェニル、ペンタフルオロフェニル、4-クロロフェニル、3-スルホフェニル、 $\alpha$ -ナフチル、4-メチルフェニル)を表す。

【0121】一般式(B)において、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、Z<sub>5</sub>、 R<sub>7</sub>、R<sub>8</sub>、R<sub>9</sub>、R<sub>10</sub>およびR<sub>11</sub>で表される複素環基 は、窒素原子、酸素原子又は硫黄原子のうち少なくとも 50 一つを含む3~10員環の、飽和もしくは不飽和の複素

環基(例えば、2ーピリジル、3ーチエニル、2ーフリル、2ーチアゾリル、2ーイミダゾリル、2ーベンズイミダゾリル)を表し、縮環していてもよい。

【0122】一般式(B)において、R7、R10およびR11で表されるカチオンはアルカリ金属原子(例えば、Na+、K+)又はアンモニウムを表す。また、Xで表されるハロゲン原子は、例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子又は沃素原子を表す。

【0123】一般式(B) において、好ましくは、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 又は $Z_5$ はアルキル基、アリール基又は $-OR_7*10$ 

\*を表し、R7はアルキル基又はアリール基を表す。

【0124】一般式(B)は、より好ましくは、トリアルキルホスフィンセレニド、トリアリールホスフィンセレニド、トリアリールホスフェンセレニド、トリアルキルセレノホスフェートを表す。

【0125】以下に一般式(A)および(B)で表される化合物の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[0126]

【化16】

[0127]

※ ※【化17】

12.

15.

17.

19.

21.

Se CH<sub>3</sub>

13. (n)C<sub>8</sub>H<sub>17</sub>NHSO<sub>2</sub>—CN C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

14.

3 3 11.

16.

CI-CSC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

18.

20.

P=Se

[0128]

\* \*【化18】

35 **22**.

23.

24.

25.

26.

28.

$$\begin{pmatrix} CH_3 \\ CH_3 \end{pmatrix}_3 P=Se$$

30.

 $(C_2H_5O)$  P=Se

$$(nC_BH_{17})_3$$
P=Se

[0129]

\* \*【化19】

34.

36.

35.

37.

38.

39.

40.

【0130】これらのセレン増感剤は水又はメタノー ル、エタノールなどの有機溶媒の単独又は混合溶媒に溶 30 解して、化学増感時に添加される。使用されるセレン増 感剤は1種に限られず、上記セレン増感剤の2種以上を 併用して用いることができる。不安定セレン化合物と非 不安定セレン化合物との併用は好ましい。

【0131】本発明に使用されるセレン増感剤の添加量 は、用いるセレン増感剤の活性度、ハロゲン化銀の種類 や大きさ、熟成の温度および時間などにより異なるが、 好ましくは、ハロゲン化銀1モル当り2×10-6モル以 上5×10-6以下である。セレン増感剤を用いた場合の 化学増感の温度は、好ましくは40℃以上であり、且つ 40 80℃以下である。pAgおよびpHは任意である。例 えばpHについては、4から9までの広い範囲で本発明 の効果が得られる。

【0132】セレン増感は、ハロゲン化銀溶剤の存在下 で行うことにより、より効果的に達成される。

【0133】本発明で用いることができるハロゲン化銀 溶剤としては、例えば米国特許第3,271,157 号、同第3,531,289号、同第3,574,62 8号、特開昭54-1019号、同54-158917

-2982号に記載された(b)チオ尿素誘導体、特開 昭53-144319号に記載された(c)酸素又は硫 黄原子と窒素原子とにはさまれたチオカルボニル基を有 するハロゲン化銀溶剤、特開昭54-100717号に

記載された(d)イミダゾール類、(e)亜硫酸塩、

\*昭53-82408号、同55-77737号、同55

(f) チオシアネートが挙げられる。

【0134】特に好ましいハロゲン化銀溶剤としては、 チオシアネートおよびテトラメチルチオ尿素がある。ま た、用いられる溶剤の量は種類によっても異なるが、例 えばの場合、好ましい量はハロゲン化銀1モル当り1× 10-4モル以上であり、且つ1×10-2モル以下であ る。

【0135】本発明で用いる乳剤は、セレン増感と併せ て金増感を施すことが好ましい。金増感の金増感剤とし ては、金の酸化数が+1価でも+3価でもよく、金増感 剤として通常用いられる金化合物を用いることができ る。代表的な例としては、例えば塩化金酸塩、カリウム クロロオーレート、オーリックトリクロライド、カリウ ムオーリックチオシアネート、カリウムヨードオーレー ト、テトラシアノオーリックアシド、アンモニウムオー 号に記載された(a)有機チオエーテル類、例えば特開\*50 ロチオシアネート、ピリジルトリクロロゴールド、硫化

金、金セレナイドが挙げられる。金増感剤の添加量は種 々の条件により異なるが、目安としてはハロゲン化銀1 モル当たり1×10-7モル以上であり、且つ、5×10 -5モル以下が好ましい。

【0136】本発明で用いる乳剤は、化学増感において 硫黄増感を併用することが望ましい。

【0137】硫黄増感は、通常、硫黄増感剤を添加し て、高温、好ましくは40℃以上で乳剤を一定時間攪拌 することにより行われる。

【0138】上記の硫黄増感には、硫黄増感剤として公 10 知のものを用いることができる。例えばチオ硫酸塩、ア リルチオカルバミドチオ尿素、アリルイソチアシアネー ト、シスチン、pートルエンチオスルホン酸塩、ローダ ニンなどが挙げられる。その他、例えば米国特許第1, 574,944号、同第2,410,689号、同第 2, 278, 947号、同第2, 728, 668号、同 第3,501,313号、同第3,656,955号、 ドイツ特許1,422,869号、特公昭56-249 37号、特開昭55-45016号公報に記載されてい る硫黄増感剤も用いることができる。硫黄増感剤の添加 20 量は、乳剤の感度を効果的に増大させるのに十分な量で よい。この量は、pH、温度、ハロゲン化銀粒子の大き さなどの種々の条件の下で相当の範囲にわたって変化す るが、ハロゲン化銀1モル当り1×10-7モル以上、5 ×10-5モル以下が好ましい。

【0139】本発明の感光材料において用いるハロゲン 化銀乳剤を粒子形成中、粒子形成後でかつ化学増感前あ るいは化学増感中、あるいは化学増感後に還元増感する こともできる。

【0140】還元増感としては、ハロゲン化銀乳剤に還 30 元増感剤を添加する方法、銀熟成と呼ばれるpAg1~ 7の低pAgの雰囲気で成長又は、熟成させる方法、高 pH熟成と呼ばれるpH8~11の高pHの雰囲気で成 長又は熟成させる方法のいずれを選ぶことができる。ま た2つ以上の方法を併用することもできる。

【0141】還元増感剤を添加する方法は還元増感のレ ベルを微妙に調節できる点で好ましい方法である。

【0142】還元増感剤として例えば、第一錫塩、アス コルビン酸およびその誘導体、アミンおよびポリアミン 類、ヒドラジン誘導体、ホルムアミジンスルフィン酸。 シラン化合物、ボラン化合物などが公知である。本発明 において、還元増感にはこれら公知の還元増感剤を選ん で用いることができ、また2種以上の化合物を併用する こともできる。還元増感剤として塩化第一錫、二酸化チ オ尿素、ジメチルアミンボラン、アスコルビン酸および その誘導体が好ましい化合物である。還元増感剤の添加 量は乳剤製造条件に依存するので添加量を選ぶ必要があ るが、ハロゲン化銀1モル当り10<sup>-7</sup>~10<sup>-3</sup>モルの範 囲が適当である。

リコール類、ケトン類、エステル類、アミド類のような 有機溶媒に溶かし粒子成長中に添加される。あらかじめ 反応容器に添加するのもよいが、粒子成長の適当な時期 に添加する方が好ましい。また水溶性銀塩あるいは水溶 性アルカリハライドの水溶液にあらかじめ還元増感剤を 添加しておき、これらの水溶液を用いてハロゲン化銀粒 子を沈澱せしめてもよい。また粒子成長に伴って還元増 感剤の溶液を何回かに分けて添加しても連続して長時間 添加するのも好ましい方法である。

40

【0144】本発明の感材で用いる乳剤の製造工程中に 銀に対する酸化剤を用いることが好ましい。銀に対する 酸化剤とは、金属銀に作用してこれを銀イオンに変換せ しめる作用を有する化合物をいう。特にハロゲン化銀粒 子の形成過程および化学増感過程において副生するきわ めて微小な銀粒子を、銀イオンに変換せしめる化合物が 有効である。ここで生成する銀イオンは、ハロゲン化 銀、硫化銀、セレン化銀のように水に難溶の銀塩を形成 してもよく、又、硝酸銀のように水に易溶の銀塩を形成 してもよい。銀に対する酸化剤は、無機物であっても、 有機物であってもよい。無機の酸化剤としては、オゾ ン、過酸化水素およびその添加物 (例えば、NaBO2  $\cdot$  H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>  $\cdot$  3H<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 2NaCO<sub>3</sub>  $\cdot$  3H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> Na<sub>4</sub>P<sub>2</sub>  $O_7 \cdot 2H_2O_2$ ,  $2Na_2SO_4 \cdot H_2O_2 \cdot 2H_2O$ ),  $\sim$ ルオキシ酸塩 (例えばK2S2O8、K2C2O6、K2P2O 8)、ペルオキシ錯体化合物(例えば、K2[Ti  $(O_2) C_2 O_4 ] \cdot 3 H_2 O_1 4 K_2 SO_4 \cdot T i (O_2)$  $OH \cdot SO_4 \cdot 2H_2O$ ,  $Na_3$  [VO (O<sub>2</sub>) (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>) 2・6 H<sub>2</sub>O)、過マンガン酸塩(例えば、K M n O4)、クロム酸塩 (例えば、K2C r2O7) のような酸 素酸塩、沃素や臭素のようなハロゲン元素、過ハロゲン 酸塩(例えば過沃素酸カリウム)、高原子価の金属の塩 (例えば、ヘキサシアノ第二鉄酸カリウム)、及びチオ スルフォン酸塩などがある。

【 0 1 4 5 】 また、有機の酸化剤としては、p -キノン のようなキノン類、過酢酸や過安息香酸のような有機過 酸化物、活性ハロゲンを放出する化合物(例えば、Nー プロムサクシイミド、クロラミンT、クロラミンB) が 例として挙げられる。

【0146】本発明において、好ましい酸化剤は、オゾ ン、過酸化水素およびその付加物、ハロゲン元素、チオ スルフォン酸塩のような無機酸化剤及びキノン類のよう な有機酸化剤である。

【0147】前述の還元増感と銀に対する酸化剤を併用 するのは好ましい態様である。酸化剤を用いたのち還元 増感を施こす方法、その逆方法あるいは両者を同時に共 存させる方法を用いることができる。 これらの方法は粒 子形成工程でも化学増感工程でも適用できる。

【0148】本発明の写真感光材料において用いる乳剤 は、本発明の一般式(I)~(III)に規定する増感色素以外 【0143】還元増感剤は水あるいはアルコール類、グ 50 のメチン色素類その他によって分光増感されることがで

きる。用いられる色素には、シアニン色素、メロシアニ ン色素、複合シアニン色素、複合メロシアニン色素、ホ ロポーラーシアニン色素、ヘミシアニン色素、スチリル 色素およびへミオキソノール色素が包含される。特に有 用な色素は、シアニン色素、メロシアニン色素及び複号 メロシアニン色素に属する色素である。これらの色素類 は、塩基性異節環核としてシアニン色素類に通常利用さ れる核のいずれを含むものであってもよい。その様な核 として、例えばピロリン核、オキサゾリン核、チアゾリ ン核、ピロール核、オキサゾール核、チアゾール核、セ 10 レナゾール核、イミダゾール核、テトラゾール核、ピリ ジン核;これらの核に脂環式炭化水素環が融合した核; 及びこれらの核に芳香族炭化水素環が融合した核、即 ち、インドレニン核、ベンズインドレニン核、インドー ル核、ベンズオキサゾール核、ナフトオキサゾール核、 ベンゾチアゾール核、ナフトチアゾール核、ベンゾセレ ナゾール核、ベンズイミダゾール核、キノリン核を挙げ ることができる。これらの核は炭素原子上に置換基を有 していてもよい。

【0149】メロシアニン色素又は複合メロシアニン色 20素にはケトメチレン構造を有する核として、ピラゾリン-5-オン核、チオヒダントイン核、2-チオオキサゾリジン-2,4-ジオン核、ローダニン核、チオバルビツール酸核のような5~6員異節環核を有することができる。

【0150】これらの増感色素は単独に用いてもよいが、それらの組合せを用いてもよく、増感色素の組合せは特に、強色増感の目的でしばしば用いられる。その代表例は米国特許第2,688,545号、同2,977,229号、同3,397,060号、同3,522,0523号、同3,527,641号、同3,617,293号、同3,628,964号、同3,666,480号、同3,672,898号、同3,679,4283号、同3,703,377号、同3,769,4283号、同3,814,609号、同3,837,862号、同4,026,707号、英国特許第1,344,281号、同1,507,803号、特公昭43-4936号、同53-12375号、特開昭52-110618号、同52-109925号に記載されている。

【0151】増密色素とともに、それ自身分光増感作用をもたない色素あるいは可視光を実質的に吸収しない物質であって、強色増感を示す物質を乳剤中に含んでもよい。

【0152】増感色素を乳剤中に添加する時期は、これまで有用であると知られている乳剤調製の如何なる段階であってもよい。もっとも普通には化学増感の完了後途布前までの時期に行なわれるが、米国特許第3,628,969号及び同第4,225,666号に記載されているように化学増感剤と同時期に添加し分光増感を化50

学増感と同時に行なうことも、特開昭58-11392 8号に記載されているように化学増感に先立って行なうことも出来、またハロゲン化銀粒子沈澱生成の完了前に添加し分光増感を開始することも出来る。更にまた米国特許第4,225,666号に教示されているようにこれらの増感色素を分けて添加すること、即ちこれらの増感色素の一部を化学増感に先立って添加し、残部を化学増感の後で添加することも可能であり、米国特許第4,183,756号に開示されている方法を始めとしてハ

42

ロゲン化銀粒子形成中のどの時期であってもよい。 【0153】複数の増感色素を添加する場合は、それぞれを別々にポーズをおいて添加する方法や混合して添加

する方法、1種の増感色素の一部を先行して添加し、残りを他の増感色素と混合して添加する方法など、選択した増感色素種および所望の分光感度によって最適のもの

を選択することができる。

【0154】増感色素は、添加層中のハロゲン化銀1モル当り、 $4\times10^{-6}\sim8\times10^{-3}$ モルで用いることができるが、より好ましいハロゲン化銀粒子サイズ $0.2\sim1.2\mu$ mの場合はハロゲン化銀1モル当たり約 $5\times10^{-5}\sim2\times10^{-3}$ モルがより有効である。

【0155】本発明において用いるハロゲン化銀粒子は、双晶面間隔が0.017 $\mu$ m以下であることが好ましい。より好ましくは0.007 $\sim$ 0.017 $\mu$ mであり、特に好ましくは0.007 $\sim$ 0.015 $\mu$ mである。

【0156】本発明で用いるハロゲン化銀乳剤は、化学 増感時に予め調製した沃臭化銀乳剤を添加し、溶解させ ることで経時中のカブリを改善することができる。添加 時期は化学増感時ならいつでも良いが、最初に沃臭化銀乳剤を添加して溶解させた後、続いて増感色素及び化学 増感剤の順に添加するのが好ましい。使用する沃臭化銀乳剤のヨード含量は、ホスト粒子の表面ヨード含量より 低濃度のヨード含量の沃臭化銀乳剤であり、好ましくは 純臭化銀乳剤である。この沃臭化銀乳剤であり、好ましくは 純臭化銀乳剤である。この沃臭化銀乳剤のサイズは、完全に溶解させられるならばサイズに制限はないが、好ましくは球相当直径0.1 μm以下、より好ましくは0.05μm以下である。沃臭化銀乳剤の添加量は、用いる ホスト粒子により変化するが、基本的には銀1モルに対 して、0.005~5モル%が好ましく、より好ましくは0.1~1モル%である。

【0157】本発明で用いる乳剤には、ヘキサシアノ鉄 (II) 錯体及びヘキサシアノルテニウム錯体 (以下、単に「金属錯体」ともいう)を添加することが好ましい。これらの金属錯体の添加量は、ハロゲン化銀1モル当たり10-7モル以上、かつ10-3モル以下であることが好ましく、ハロゲン化銀1モル当たり、1.0×10-5モル以上、かつ5×10-4モル以下であることが更に好ましい。

◎ 【0158】本発明に用いる金属錯体は、ハロゲン化銀

粒子の調製、つまり核形成、成長、物理熱成、化学増感 の前後のどの段階で添加し含有させてもよい。また、数 回にわたって分割して添加し含有させてもよい。しかし ながら、ハロゲン化銀粒子中に含有される金属錯体の全 含有量の50%以上が用いるハロゲン化銀粒子の最表面 から銀量で1/2以内の層に含有されることが好まし い。ここで述べた金属錯体を含む層の更に外側に金属錯 体を含まない層を設けてもよい。

【0159】これらの金属錯体は水又は適当な溶媒で溶 解して、ハロゲン化銀粒子の形成時に反応溶液中に直接 10 添加するか、ハロゲン化銀粒子を形成するためのハロゲ ン化物水溶液中、銀塩水溶液中、あるいはそれ以外の溶 液中に添加して粒子形成を行う事により含有させるのが 好ましい。また、あらかじめ金属錯体を含有させたハロ ゲン化銀微粒子を添加溶解させ、別のハロゲン化銀粒子 上に沈積させることによって、これらの金属錯体を含有 させることも好ましく行われる。

【0160】これらの金属錯体を添加するときの反応溶 液中の水素イオン濃度はpH=1以上10以下が好まし く、さらに好ましくはpHが3以上7以下である。

【0161】本発明の感光材料は、支持体上に少なくと も1層の赤感性、緑感性及び青感性の各感光性層が設け られていればよい。典型的な例としては、支持休上に、 実質的に感色性は同じであるが感光度の異なる複数のハ ロゲン化銀乳剤層から成る感光性層を少なくとも1つ有 するハロゲン化銀写真感光材料である。該感光性層は青 色光、緑色光及び赤色光の何れかに感色性を有する単位 感光性層であり、多層ハロゲン化銀カラー写真感光材料 においては、一般に単位感光性層の配列が、支持体側か ら順に赤感色性層、緑感色性層、青感色性の順に設置さ 30 れる。しかし、目的に応じて上記設置順が逆であって も、また同一感色性層中に異なる感光性層が挟まれたよ うな設置順をもとり得る。上記のハロゲン化銀感光性層 の間および最上層、最下層には非感光性層を設けてもよ い。これらには、後述のカプラー、DIR化合物、混色 防止剤等が含まれていてもよい。各単位感光性層を構成 する複数のハロゲン化銀乳剤層は、DE 1,121, 470あるいはGB 923,045に記載されている ように高感度乳剤層、低感度乳剤層の2層を、支持体に 向かって順次感光度が低くなる様に配列するのが好まし 40 い。また、特開昭57-112751、同62-200 350、同62-206541、同62-206543 に記載されているように支持体より離れた側に低感度乳 剤層、支持体に近い側に高感度乳剤層を設置してもよ 11

【0162】具体例として支持体から最も遠い側から、 低感度青感光性層 (BL)/高感度青感光性層 (BH) /高感度緑感光性層 (GH)/低感度緑感光性層 (G L)/高感度赤感光性層(RH)/低感度赤感光性層 (RL)の順、又はBH/BL/GL/GH/RH/R 50 0.1 $\leq$ SG (max)-SG (525) $\leq$ 0.5。

44 Lの順、又はBH/BL/GH/GL/RL/RHの順 等に設置することができる。

【0163】また特公昭55-34932公報に記載さ れているように、支持体から最も遠い側から青感光性層 /GH/RH/GL/RLの順に配列することもでき る。また特開昭56-25738、同62-63936 に記載されているように、支持体から最も遠い側から青 感光性層/GL/RL/GH/RHの順に配列すること もできる。

【0164】また特公昭49-15495に記載されて いるように上層を最も感光度の高いハロゲン化銀乳剤 層、中層をそれよりも低い感光度のハロゲン化銀乳剤 層、下層を中層よりも更に感光度の低いハロゲン化銀乳 剤層を配置し、支持体に向かって感光度が順次低められ た感光度の異なる3層から構成される配列が挙げられ る。このような感光度の異なる3層から構成される場合 でも、特開昭59-202464に記載されているよう に、同一感色性層中において支持体より離れた側から中 感度乳剤層/高感度乳剤層/低感度乳剤層の順に配置さ 20 れてもよい。

【0165】その他、高感度乳剤層/低感度乳剤層/中 感度乳剤層、あるいは低感度乳剤層/中感度乳剤層/高 感度乳剤層の順に配置されていてもよい。

【0166】また、4層以上の場合にも、上記の如く配 列を変えてよい。

【0167】本発明のハロゲン化銀写真感光材料は、赤 感光層および緑感光層の分光感度 SR (580) 、SG (580)が 以下の範囲を同時に満たすことが好ましい。ここで、S g(580)、Sr(580)はそれぞれの波長において各々マゼ ンタ発色、シアン発色の最低濃度プラス0.5の濃度を 得るのに必要な露光量の逆数の対数値によって定義され る。SG(max)およびSR(max)は、各々赤感光層及び緑感 光層の最高感度波長における感度をいう。また、分光感 度は露光アンダー部分から露光オーバー部分まで変化し ないことが好ましい。

 $[0.168] 0.4 \le S_R(max) - S_R(580) \le 1.1$  $0.3 \le S_6(max) - S_6(580) \le 1.0$ 

【0169】また、赤感光性層の最高感度となる波長は 610nmから640nmにあり、好ましくは、620 nmから640nmにある。さらに、650nmにおけ る赤感光性層の分光感度SR(650)は以下の関係にあるこ とが望ましい。

 $S_R(650) \le S_R(max) - 0.1$ 

ここで分光感度の定義は前述の定義と同じである。

【0170】また、緑感光性層の最高感度となる波長は 520nmから580nmにあり、好ましくは、540 nmから565nmにある。また、525nmにおける 緑感光性層の分光感度SG(525) は以下の関係にあるこ とが望ましい。

【0171】色再現性を改善するための手段として層間 抑制効果を利用することが好ましい。特に、緑感性ハロゲン化銀乳剤層の分光感度分布の重心感度波長( $\lambda_6$ )が520nm< $\lambda_6 \le 580$ nmであり、かつ、赤感性ハロゲン化銀乳剤層が500nmから600nmの範囲で他のハロゲン化銀乳剤層より受ける重層効果の大きさの分光感度分布の重心波長( $\lambda_R$ )が500nm< $\lambda_R$ 

の分光感度分布の重心波長 (λ-R) が500nm < λ-R < 560nmであり、かつ、λ<sub>6</sub> - λ-R が5nm以上、 好ましくは10nm以上であることが好ましい。 【0172】特定波長域で前記の様な赤感性層への重層

効果を与えるには、別に設けた所定に分光増感されたハロゲン化銀粒子を含む重層効果ドナー層を設けることが好ましい。本発明において、分光感度を実現させるためには、重層効果ドナー層の重層感度波長は510nm~540nmに設定される。

【0173】ここで、赤感性ハロゲン化銀乳剤層が500nmから600nmの範囲で他のハロゲン化銀乳剤層から受ける重層効果の大きさの波長の分布の重心波長ん-Rは、特開昭61-34541号に記載されている方法で求めることができる。

【0174】また重層効果を与える素材としては、現像により得た現像主薬の酸化生成物と反応して現像抑制剤又はその前駆体を放出する化合物を用いる。例えば、DIR (現像抑制剤放出型)カプラー、DIRーハイドロキノン、DIRーハイドロキノン又はその前駆体を放出するカプラー等が用いられる。拡散性の大きい現像抑制剤の場合には、このドナー層を重層多層構成中どこに位置させても、現像抑制効果を得ることができるが、意図しない方向への現像抑制効果も生じるためこれを補正するために、ドナー層を発色させる(例えば、望ましくな30い現像抑制剤の影響を受ける層と同じ色に発色させる)ことが好ましい。本発明の感光材料が所望する分光感度を得るには、重層効果を与えるドナー層は、マゼンタ発色することが好ましい。

【0175】赤感層に重層効果を与える層に用いられる ハロゲン化銀粒子は、例えば、そのサイズ、形状につい て特に限定されないが、アスペクト比の高いいわゆる平 板状粒子や粒子サイズのそろった単分散乳剤、ヨードの 層状構造を有する沃臭化銀粒子が好ましく用いられる。 また、露光ラチチュードを拡大するために、粒子サイズ 40 の異なる2種以上の乳剤を混合することが好ましい。

【0176】赤感層に重層効果を与えるドナー層は、支持体上のどの位置に塗設しても良いが、青感層より支持体に近く赤感性層より支持体から遠い位置に塗設することが好ましい。またイエローフィルター層より支持体に近い側にあるのが更に好ましい。

【0177】赤感層に重層効果を与えるドナー層は、緑感性層よりも支持体に近く、赤感性層よりも支持体から遠い側にあることがさらに好ましく、緑感性層の支持体に近い側に隣接して位置することが最も好ましい。この 50

46 場合「隣接する」とは中間層などを間に介さないことを 言う。

【0178】赤感層に重層効果を与える層は複数の層から成ってもよい。その場合、それらの位置はお互いに隣接していても離れていてもよい。

【0179】本発明には、特開平7-168311号に記載の固体分散染料を用いることができる。

【0180】本発明の感光材料に用いる乳剤は潜像を主として表面に形成する表面潜像型でも、粒子内部に形成する内部潜像型でも表面と内部のいずれにも潜像を有する型のいずれでもよいが、ネガ型の乳剤であることが必要である。内部潜像型のうち、特開昭63-264740に記載のコア/シェル型内部潜像型乳剤であってもよく、この調製方法は特開昭59-133542に記載されている。この乳剤のシェルの厚みは現像処理等によって異なるが、3~40nmが好ましく、5~20nmが特に好ましい。

【0181】ハロゲン化銀乳剤は、通常、物理熟成、化学増感および分光増感を行ったものを使用する。このような工程で使用される添加剤はRD No. 17643、同No. 18716および同No. 307105に記載されており、その該当箇所を後掲の表にまとめた。【0182】本発明の感光材料には、感光性ハロゲン化銀乳剤の粒子サイズ、粒子サイズ分布、ハロゲン組成、粒子の形状、感度の少なくとも1つの特性の異なる2種類以上の乳剤を、同一層中に混合して使用することができる。

【0183】US(米国特許) 4,082,553に 記載の粒子表面をかぶらせたハロゲン化銀粒子、US 4,626,498、特開昭59-214852に記載 の粒子内部をかぶらせたハロゲン化銀粒子、コロイド銀 を感光性ハロゲン化銀乳剤層および/又は実質的に非感 光性の親水性コロイド層に適用することが好ましい。粒 子内部又は表面をかぶらせたハロゲン化銀粒子とは、感 光材料の未露光部および露光部を問わず、一様に(非像 様に) 現像が可能となるハロゲン化銀粒子のことをい い、その調製法は、US 4,626,498、特開昭 59-214852に記載されている。 粒子内部がかぶ らされたコア/シェル型ハロゲン化銀粒子の内部核を形 成するハロゲン化銀は、ハロゲン組成が異なっていても よい。粒子内部又は表面をかぶらせたハロゲン化銀とし ては、塩化銀、塩臭化銀、沃臭化銀、塩沃臭化銀のいず れをも用いることができる。これらのかぶらされたハロ ゲン化銀粒子の平均粒子サイズとしては0.01~0. 75μm、特に0.05~0.6μmが好ましい。ま た、粒子形状は規則的な粒子でもよく、多分散乳剤でも よいが、単分散性(ハロゲン化銀粒子の重量又は粒子数 の少なくとも95%が平均粒子径の±40%以内の粒子 径を有するもの)であることが好ましい。

【0184】本発明には、非感光性微粒子ハロゲン化銀

を使用することが好ましい。非感光性微粒子ハロゲン化 銀とは、色素画像を得るための像様露光時においては感 光せずに、その現像処理において実質的に現像されない ハロゲン化銀微粒子であり、あらかじめカブラされてい ないほうが好ましい。微粒子ハロゲン化銀は、臭化銀の 含有率が0~100モル%であり、必要に応じて塩化銀およ び/又は沃化銀を含有してもよい。好ましくは沃化銀を 0.5~10モル%含有するものである。微粒子ハロゲン化 銀は、平均粒径(投影面積の円相当直径の平均値)が0. 01~0.5μmが好ましく、0.02~0.2μmがより好ましい。 【0185】微粒子ハロゲン化銀は、通常の感光性ハロ ゲン化銀と同様の方法で調製できる。ハロゲン化銀粒子 の表面は、光学的に増感される必要はなく、また分光増 感も不要である。ただし、これを塗布液に添加するのに\*

ごだし	、これを空巾夜に	欲加するのに*
ž	<b>私加利種類</b>	RD17643
1	化学增感剤	23頁
2	感度上昇剤	
3	分光增感剤、	23~24頁
	強色增感剤	
4	増 白 剤	24頁
5	カブリ防止剤	24~25頁
	および安定剤	
6	光吸収剤、	25~26頁
	フィルター染料	
	紫外線吸収剤	
7	ステイン防止剤	25頁右欄
8	色素画像安定剂	25頁
9	硬 膜 剤	26頁
10	バインダー	26頁
11	可塑剤、潤滑剤	27頁
12	塗布助剤、	26~27頁
	表面活性剤	
13	スタチック	27頁
	防止剤	
14	マット剤	
m a ben		of an inventor of the state

【0189】本発明の写真感光材料並びにその写真感光 材料において用い得る乳剤、写真感光材料に使用するこ とができる層配列等の技術、ハロゲン化銀乳剤、色素形 成カプラー、DIRカプラー等の機能性カプラー、各種 の添加剤等、及び現像処理については、欧州特許第05 40 65096A1号(1993年10月13日公開)及び これに引用された特許に記載されている。以下に各項目 とこれに対応する記載個所を列記する。

【0190】1. 層構成: 61頁23~35行、61頁 41行~62頁14行、

- 2. 中間層: 61頁36~40行、
- 3. 重層効果付与層: 62頁15~18行、
- 4. ハロゲン化銀ハロゲン組成:62頁21~25行、
- 5. ハロゲン化銀粒子晶癖: 62頁26~30行、

- \*先立ち、あらかじめトリアゾール系、アザインデン系、 ベンゾチアゾリウム系、もしくはメルカプト系化合物又 は亜鉛化合物などの公知の安定剤を添加しておくことが 好ましい。この微粒子ハロゲン化銀粒子含有層に、コロ イド銀を含有させることができる。
  - 【0186】本技術に関する感光材料には、前記の種々 の添加剤が用いられるが、それ以外にも目的に応じて種 々の添加剤を用いることができる。
- 【0187】これらの添加剤は、より詳しくはリサーチ 10 ディスクロージャー Item 17643 (1978年12 月)、同 Item 18716 (1979年11月) および 同 Item 308119 (1989年12月) に記載され ており、その該当個所を後掲の表にまとめて示した。

[0188]	
RD18716	R D308119
648頁右欄	9%頁
同 上	
648頁右欄~	996右~ 998右
649頁右欄	
	998右
649頁右欄	998右~1000右
649頁右欄~	1003左~1003右
650頁左欄	
000貝在個	
000貝在個	
650左~右欄	1002右
	1002右 1002右
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
650左~右欄	1002右
650左~右欄	1002右 1004右~1005左
650左~右欄 651頁左欄 同 上	1002右 1004右~1005左 1003右~1004右
650左~右欄 651頁左欄 同 上 650頁右欄	1002右 1004右~1005左 1003右~1004右 1006左~1006右
650左~右欄 651頁左欄 同 上 650頁右欄	1002右 1004右~1005左 1003右~1004右 1006左~1006右

#### 1008左~1009左。

- ※7.乳剤製造法:62頁35~40行、
  - 8. ハロゲン化銀粒子サイズ分布:62頁41~42 行、
  - 9. 平板粒子: 62頁43~46行、
- 10. 粒子の内部構造: 62頁47行~53行、
- 11. 乳剤の潜像形成タイプ:62頁54行~63頁5
- 12. 乳剤の物理熟成・化学増感:63頁6~9行、
- 13. 乳剤の混合使用: 63頁10~13行、
- 14. かぶらせ乳剤:63頁14~31行、
- 15. 非感光性乳剤: 63頁32~43行、
- 16. 塗布銀量: 63頁49~50行、
- 17. ホルムアルデヒドスカベンジャー:64頁54~5 7行、
- 6. ハロゲン化銀粒子サイズ:62頁31~34行、 ※50 18. メルカプト系カブリ防止剤:65頁1~2行、

- 19. かぶらせ剤等放出剤: 65頁3~7行、
- 20. 色素: 65頁7~10行、
- 21. カラーカプラー全般: 65頁11~13行、
- 22. イエロー、マゼンタ及びシアンカプラー: 65頁1 4~25行、
- 23. ポリマーカプラー: 65頁26~28行、
- 24. 拡散性色素形成カプラー: 65頁29~31行、
- 25. カラードカプラー: 65頁32~38行、
- 26. 機能性カプラー全般: 65頁39~44行、
- 27. 漂白促進剤放出カプラー: 65頁45~48行、
- 28. 現像促進剤放出カプラー: 65頁49~53行、
- 29. その他のD I Rカプラー: 65頁54行~66頁4 行、
- 30. カプラー分散方法: 66頁5~28行。
- 31. 防腐剤・防かび剤: 66頁29~33行、
- 32. 感材の種類: 66頁34~36行、
- 33. 感光層膜厚と脳潤速度: 66頁40行~67頁1 行、
- 117
- 34. バック層: 67頁3~8行、
- 35. 現像処理全般:67頁9~11行、
- 36. 現像液と現像薬: 67頁12~30行、
- 37. 現像液添加剤: 67頁31~44行、
- 38. 反転処理: 67頁45~56行、
- 39. 処理液開口率: 67頁57行~68頁12行、
- 40. 現像時間: 68頁13~15行、
- 41. 漂白定着、漂白、定着: 68頁16行~69頁31 行、
- 42. 自動現像機: 69頁32~40行、
- 43. 水洗、リンス、安定化: 69頁41行〜70頁18 行、
- 44. 処理液補充、再使用: 70頁19~23行、
- 45. 現像薬感材内蔵: 70頁24~33行、
- 46. 現像処理温度: 70頁34~38行、
- 47. レンズ付フィルムへの利用:70頁39~41行。 【0191】また、欧州特許第602600号公報に記載の、2-ピリジンカルボン酸又は2,6-ピリジンジカルボン酸と硝酸第二鉄のごとき第二鉄塩、及び過硫酸塩を含有した漂白液も好ましく使用できる。この漂白液の使用においては、発色現像工程と漂白工程との間に、停止工程と水洗工程を介在させることが好ましく、停止40液には酢酸、コハク酸、マレイン酸などの有機酸を使用することが好ましい。さらに、この漂白液には、pH調整や漂白カブリの目的に、酢酸、コハク酸、マレイン酸、グルタル酸、アジピン酸などの有機酸を0.1~2モル/リットル(以下、リットルを「L」とも表記す
- 【0192】次に、本発明に好ましく用いられる磁気記録層について説明する。

る。〉の範囲で含有させることが好ましい。

【0193】本発明に好ましく用いられる磁気記録層と 3号に記載の分散剤や、その他の公知の分散剤が使用では、磁性体粒子をバインダー中に分散した水性もしくは 50 きる。磁気記録層の厚みは0.1μm~10μm、好ましく

有機溶媒系塗布液を支持体上に塗設したものである。

50

【0194】本発明で用いられる磁性体粒子は、7Fe20 3などの強磁性酸化鉄、Co被着7Fe20a、Co被着マグネタイト、Co含有マグネタイト、強磁性二酸化クロム、強磁性金属、強磁性合金、六方晶系のBaフェライト、Srフェライト、Pbフェライト、Caフェライトなどを使用できる。Co被着7Fe20aなどのCo被着強磁性酸化鉄が好ましい。形状としては針状、米粒状、球状、立方体状、板状等いずれでもよい。比表面積ではSBETで20m²/g以上が10 好ましく、30m²/g以上が特に好ましい。

【0195】強磁性体の飽和磁化 (σs)は、好ましくは3.0×10<sup>4</sup>~3.0×10<sup>6</sup> A/mであり、特に好ましくは4.0×10<sup>4</sup>~2.5×10<sup>6</sup> A/mである。強磁性体粒子を、シリカおよび/又はアルミナや有機素材による表面処理を施してもよい。さらに、磁性体粒子は特開平6-161032号に記載された如くその表面にシランカップリング剤又はチタンカップリング剤で処理されてもよい。又特開平4-259911号、同5-81652号に記載の表面に無機、有機物を被覆した磁性体粒子も使用できる。

- 20 【0196】磁性体粒子に用いられるバインダーは、特 開平4-219569号に記載の熱可塑性樹脂、熱硬化 性樹脂、放射線硬化性樹脂、反応型樹脂、酸、アルカリ 又は生分解性ポリマー、天然物重合体(セルロース誘導 体、糖誘導体など) およびそれらの混合物を使用するこ とができる。上記の樹脂のTgは-40℃~300℃、重量平均 分子量は0.2万~100万である。例えばビニル系共重合 体、セルロースジアセテート、セルローストリアセテー ト、セルロースアセテートプロピオネート、セルロース アセテートブチレート、セルローストリプロピオネート 30 などのセルロース誘導体、アクリル樹脂、ポリビニルア セタール樹脂を挙げることができ、ゼラチンも好まし い。特にセルロースジ(トリ)アセテートが好ましい。 バインダーは、エポキシ系、アジリジン系、イソシアネ ート系の架橋剤を添加して硬化処理することができる。 イソシアネート系の架橋剤としては、トリレンジイソシ アネート、4,4'-ジフェニルメタンジイソシアネー ト、ヘキサメチレンジイソシアネート、キシリレンジイ ソシアネート、などのイソシアネート類、これらのイソ シアネート類とボリアルコールとの反応生成物(例え ば、トリレンジイソシアナート3molとトリメチロールプ ロパン1molの反応生成物)、及びこれらのイソシアネー ト類の縮合により生成したポリイソシアネートなどがあ げられ、例えば特開平6-59357号に記載されてい
  - 【0197】前述の磁性体を上記バインダー中に分散する方法は、特開平6-35092号に記載されている方法のように、ニーダー、ピン型ミル、アニュラー型ミルなどが好ましく併用も好ましい。特開平5-088283号に記載の分散剤や、その他の公知の分散剤が使用できる。磁気記録層の原みは0.14m~104m。毎ましく

は0.2μm~5μm、より好ましくは0.3μm~3μmである。磁性体粒子とバインダーの重量比は好ましくは 0.5:100~60:100からなり、より好ましくは1:100~30:100である。磁性体粒子の塗布量は0.005~3g/m²、好ましくは0.01~2g/m²、さらに好ましくは0.02~0.5g/m²である。磁気記録層の透過イエロー濃度は、0.01~0.50が好ましく、0.03~0.20がより好ましく、0.04~0.15が特に好ましい。磁気記録層は、写真用支持体の裏面に塗布又は印刷によって全面又はストライプ状に設けることができる。磁気記録層を塗布する方法としてはエアードクター、ブレード、エアナイフ、スクイズ、含浸、リバースロール、トランスファーロール、グラビヤ、キス、キャスト、スプレイ、ディップ、バー、エクストリュージョン等が利用でき、特開平5-341436号等に記載の塗布液が好ましい。

【0198】磁気記録層に、潤滑性向上、カール調節、 帯電防止、接着防止、ヘッド研磨などの機能を合せ持た せてもよいし、別の機能性層を設けて、これらの機能を 付与させてもよく、粒子の少なくとも1種以上がモース 硬度が5以上の非球形無機粒子の研磨剤が好ましい。非 20 球形無機粒子の組成としては、酸化アルミニウム、酸化 クロム、二酸化珪素、二酸化チタン、シリコンカーバイ ト等の酸化物、炭化珪素、炭化チタン等の炭化物、ダイ アモンド等の微粉末が好ましい。これらの研磨剤は、そ の表面をシランカップリング剤又はチタンカップリング 剤で処理されてもよい。これらの粒子は磁気記録層に添 加してもよく、また磁気記録層上にオーバーコート (例 えば保護層、潤滑剤層など)しても良い。この時使用す るバインダーは前述のものが使用でき、好ましくは磁気 記録層のバインダーと同じものがよい。磁気記録層を有 30 する感材については、US 5,336,589、同 5,250,404、同 5,229,259、同 5,215,874、EP 466,130に記載されてい る。

【0199】次に本発明に好ましく用いられるポリエス テル支持体について記すが、後述する感材、処理、カー トリッジ及び実施例なども含め詳細については、公開技 報、公技番号94-6023(発明協会:1994.3.15.)に記載され ている。本発明に用いられるポリエステルはジオールと 芳香族ジカルボン酸を必須成分として形成され、芳香族 ジカルボン酸として2,6-、1,5-、1,4-、及 40 び2、7ーナフタレンジカルボン酸、テレフタル酸、イ ソフタル酸、フタル酸、ジオールとしてジエチレングリ コール、トリエチレングリコール、シクロヘキサンジメ タノール、ビスフェノールA、ビスフェノールが挙げら れる。この重合ポリマーとしては、ポリエチレンテレフ タレート、ポリエチレンナフタレート、ポリシクロヘキ サンジメタノールテレフタレート等のホモポリマーを挙 げることができる。特に好ましいのは2,6-ナフタレ ンジカルボン酸を50モル%~100モル%含むポリエステ ルである。中でも特に好ましいのはポリエチレン-2,

6-ナフタレートである。平均分子量の範囲は約5,000 ないし200,000である。本発明において、ポリエステル のTgは50℃以上であり、さらに90℃以上が好ましい。 【0200】次に、ポリエステル支持休は、巻き癖をつ きにくくするために熱処理温度は40℃以上Tg未満、よ り好ましくはTg-20℃以上Tg未満で熱処理を行う。 熱処理はこの温度範囲内の一定温度で実施してもよく、 冷却しながら熱処理してもよい。この熱処理時間は、0. 1時間以上1500時間以下、さらに好ましくは0.5時間以上 200時間以下である。支持体の熱処理は、ロール状で実 施してもよく、またウェブ状で搬送しながら実施しても よい。表面に凹凸を付与し(例えばSnOzやSbzOs 等の導 電性無機微粒子を塗布する)、面状改良を図ってもよ い。又端部にローレットを付与し端部のみ少し高くする ことで巻芯部の切り口写りを防止するなどの工夫を行う ことが望ましい。これらの熱処理は支持体製膜後、表面 処理後、バック層塗布後(帯電防止剤、滑り剤等)、下 塗り塗布後のどこの段階で実施してもよい。好ましいの は帯電防止剤塗布後である。

0 【0201】このポリエステルには紫外線吸収剤を練り 込んでも良い。又ライトパイピング防止のため、三菱化 成製のDiaresin、日本化薬製のKayaset等ポリエステル 用として市販されている染料又は顔料を練り込むことに より目的を達成することが可能である。

【0202】次に、本発明では支持体と感材構成層を接着させるために、表面処理することが好ましい。薬品処理、機械的処理、コロナ放電処理、火焔処理、紫外線処理、高周波処理、グロー放電処理、活性プラズマ処理、レーザー処理、混骸処理、オゾン酸化処理、などの表面活性化処理が挙げられる。表面処理の中でも好ましいのは、紫外線照射処理、火焔処理、コロナ処理、グロー処理である。

【0203】次に、下塗法について述べると、単層でも よく2層以上でもよい。下塗層用バインダーとしては、 塩化ビニル、塩化ビニリデン、ブタジエン、メタクリル 酸、アクリル酸、イタコン酸、無水マレイン酸などの中 から選ばれた単量体を出発原料とする共重合体を始めと して、ポリエチレンイミン、エポキシ樹脂、グラフト化 ゼラチン、ニトロセルロース、ゼラチンが挙げられる。 支持体を膨潤させる化合物としてレゾルシンとp-クロ ルフェノールがある。下塗層にはゼラチン硬化剤として はクロム塩(クロム明ばんなど)、アルデヒド類(ホル ムアルデヒド、グルタールアルデヒドなど)、イソシア ネート類、活性ハロゲン化合物(2,4ージクロロー6 ーヒドロキシーS-トリアジンなど)、エピクロルヒド リン樹脂、活性ビニルスルホン化合物などを挙げること ができる。SiO2、TiO2、無機物微粒子又はポリメチルメ タクリレート共重合体微粒子 (0.01~10μm) をマット 剤として含有させてもよい。

50 【0204】また、本発明においては、帯電防止剤が好

ましく用いられる。それらの帯電防止剤としては、カルボン酸及びカルボン酸塩、スルホン酸塩を含む高分子、カチオン性高分子、イオン性界面活性剤化合物を挙げることができる。

【0206】感材への含有量としては、5~500mg/m²が好ましく特に好ましくは10~350mg/m²である。導電性の結晶性酸化物又はその複合酸化物とバインダーの量の比は1/300~100/1が好ましく、より好ましくは1/100~100/5である。

【0207】本発明の感材には滑り性がある事が好ましい。滑り剤含有層は感光層面、バック面ともに用いることが好ましい。好ましい滑り性としては動摩擦係数で0.2025以下0.01以上である。この時の測定は直径5mmのステンレス球に対し、60cm/分で搬送した時の値を表す(25℃、60%間)。この評価において相手材として感光層面に置き換えてももほぼ同レベルの値となる。

【0208】本発明に使用可能な滑り剤としては、ポリオルガノシロキサン、高級脂肪酸アミド、高級脂肪酸金属塩、高級脂肪酸と高級アルコールのエステル等であり、ポリオルガノシロキサンとしては、ポリジメチルシロキサン、ポリジエチルシロキサン、ポリスチリルメチルシロキサン、ポリメチルフェニルシロキサン等を用い 30ることができる。添加層としては乳剤層の最外層やバック層が好ましい。特にポリジメチルシロキサンや長鎖アルキル基を有するエステルが好ましい。

【0209】本発明の感材にはマット剤が有る事が好ま しい。マット剤としては乳剤面、バック面とどちらでも よいが、乳剤側の最外層に添加するのが特に好ましい。 マット剤は処理液可溶性でも処理液不溶性でもよく、好 ましくは両者を併用することである。例えばポリメチル メタクリレート、ポリ (メチルメタクリレート/メタク リル酸= 9/1又は5/5(モル比))、ポリスチレン粒子など 40 が好ましい。粒径としては 0.8~10µmが好ましく、そ の粒径分布も狭いほうが好ましく、平均粒径の0.9~ 1.1倍の間に全粒子数の90%以上が含有されることが好 ましい。また、マット性を高めるために 0.8μm以下の 微粒子を同時に添加することも好ましく例えばポリメチ ルメタクリレート(0.2μm)、ポリ(メチルメタクリレ ート/メタクリル酸=9/1 (モル比)、0.3μm))、ポリ スチレン粒子(0.25µm)、コロイダルシリカ(0.03µ m)が挙げられる。

【0210】次に、本発明で用いられるフィルムパトロ 50 をお客様からお預かり)

54 ーネについて記載する。本発明で使用されるパトローネ の主材料は金属でも合成プラスチックでもよい。

【0211】好ましいプラスチック材料はポリスチレ ン、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリフェニルエー テルなどである。更に本発明で用いるパトローネは、各 種の帯電防止剤を含有してもよくカーボンブラック、金 属酸化物粒子、ノニオン、アニオン、カチオン及びベタ イン系界面活性剤又はポリマー等を好ましく用いること が出来る。これらの帯電防止されたパトローネは特開平 1-312537号、同1-312538号に記載され ている。特に25°C、25%RHでの抵抗が10<sup>12</sup>Ω以下が好ま しい。通常プラスチックパトローネは、遮光性を付与す るためにカーボンブラックや顔料などを練り込んだプラ スチックを使って製作される。パトローネのサイズは現 在135サイズのままでもよいし、カメラの小型化には、 現在の135サイズの25mmのカートリッジの径を22mm以下 とすることも有効である。パトローネのケースの容積 は、30cm以下好ましくは25cm以下とすることが好まし い。パトローネおよびパトローネケースに使用されるプ ラスチックの重量は5g~15gが好ましい。

【0212】更に本発明で用いられる、スプールを回転してフイルムを送り出すパトローネでもよい。またフィルム先端がパトローネ本体内に収納され、スプール軸をフィルム送り出し方向に回転させることによってフィルム先端をパトローネのボート部から外部に送り出す構造でもよい。これらはUS 4,834,306、同 5,226,613に開示されている。本発明に用いられる写真フィルムは現像前のいわゆる生フィルムでもよいし、現像処理された写真フィルムでもよい。又、生フィルムと現像済みの写真フィルムが同じ新パトローネに収納されていてもよいし、異なるパトローネでもよい。

【 O 2 1 3 】 本発明のカラー写真感光材料は、アドバンスト・フォト・システム(以下、APシステムという)用ネガフィルムとしても好適であり、富士写真フイルム(株)(以下、富士フイルムという)製NEXIA A、NEXI A F、NEXIA H(順にISO 200/100/400)のようにフィルムをAPシステムフォーマットに加工し、専用カートリッジに収納したものを挙げることができる。これらのAPシステム用カートリッジフィルムは、富士フイルム製エピオンシリーズ(エピオン3007等)等のAPシステム用カメラに装填して用いられる。

【0214】また、本発明のカラー写真感光材料は、富士フイルム製フジカラー写ルンですスーパースリム、写ルンですACE800のようなレンズ付きフィルムにも好適である。

【0215】これらにより撮影されたフィルムは、ミニラボシステムでは次のような工程を経てプリントされる

【0216】(1)受付 (露光済みカートリッジフィルム をお客様からお預かり) (2) デタッチ工程 (カートリッジから、フィルムを現像 工程用の中間カートリッジに移す)

- (3)フィルム現像
- (4)リアタッチ工程(現像済みのネガフィルムを、もとのカートリッジに戻す)
- (5) プリント(C/H/P3タイプのプリントとインデックス プリントをカラーペーバー〔好ましくは富士フイルム製 SUPER FA8 〕に連続自動プリント)
- (6) 照合・出荷 (カートリッジとインデックスプリントをIDナンバーで照合し、プリントとともに出荷)。

【0217】これらのシステムとしては、富士フイルム ミニラボチャンピオンスーパーFA-298/FA-278/FA-258/F A-238 及び富士フイルムデジタルラボシステム フロン ティアが好ましい。ミニラボチャンピオンのフィルムプ ロセサーとしてはFP922AL/FP562B/FP562B, AL/FP362B/FP 362B, AL が挙げられ、推奨処理薬品はフジカラージャス トイットCN-16L及びCN-16Qである。プリンタープロセサ ーとしては、PP3008AR/ PP3008A/ PP1828AR/ PP1828A/ PP1258AR/ PP1258A/ PP728AR/ PP728A が挙げられ、推 奨処理薬品はフジカラージャストイットCP-47L及びCP-4 20 OFAII である。フロンティアシステムでは、スキャナー &イメージプロセサー SP-1000及びレーザープリンター &ベーパープロセサー LP-1000P もしくはレーザープリ ンター LP-1000Wが用いられる。 デタッチ工程で用いる デタッチャー、リアタッチ工程で用いるリアタッチャー は、それぞれ富士フイルムのDT200/DT100及びAT200/AT1 00が好ましい。

【0218】APシステムは、富士フイルムのデジタルイ メージワークステーションAladdin1000を中心とするフ ォトジョイシステムにより楽しむこともできる。例え ば、Aladdin 1000に現像済みAPシステムカートリッジフ ィルムを直接装填したり、ネガフィルム、ボジフィル ム、プリントの画像情報を、35mmフィルムスキャナーFE -550やフラットヘッドスキャナーPE-550を用いて入力 し、得られたデジタル画像データを容易に加工・編集す ることができる。そのデータは、光定着型感熱カラープ リント方式によるデジタルカラープリンターNC-550ALや レーザー露光熱現像転写方式のピクトログラフィー3000 によって、又はフィルムレコーダーを通して既存のラボ 機器によりプリントとして出力することができる。ま た、Aladdin 1000は、デジタル情報を直接フロッピーデ ィスクやZip ディスクに、もしくはCDライターを介して CD-Rに出力することもできる。

【0219】一方、家庭では、現像済み4Pシステムカートリッジフィルムを富士フイルム製フォトプレイヤーAP -1に装填するだけでTVで写真を楽しむことができるし、富士フイルム製フォトスキャナーAS-1に装填すれば、パソコンに画像情報を高速で連続的に取り込むこともできる。また、フィルム、プリント又は立体物をパソコンに入力するには、富士フイルム製フォトビジョンFV-10/FV 50

-5が利用できる。更に、フロッピーディスク、Zipディスク、CD-Rもしくはハードディスクに記録された画像情報は、富士フイルムのアプリケーションソフトフォトファクトリーを用いてパソコン上で様々に加工して楽しむことができる。パソコンから高画質なプリントを出力するには、光定着型感熱カラープリント方式の富士フイルム製デジタルカラープリンターNC-2/NC-2Dが好適であ

56

【0220】現像済みのAPシステムカートリッジフィル 0 ムを収納するには、フジカラーボケットアルバムAP-5ポ ップL、AP-1ポップL、AP-1ボップKG又はカートリッジフ ァイル16が好ましい。

## [0221]

【実施例】以下に本発明の実施例を示す。但し、本発明 はこの実施例に限定されるものではない。

#### 【0222】実施例1

以下の製法によりハロゲン化銀乳剤Em-AからEm-Oを調製した。

【0223】(Em-Aの調製)分子量15000の低 分子量ゼラチン1. Og、KBr、1. Ogを含む水溶 液1200mLを35℃に保ち、激しく撹拌した。Ag NO3、1.9gを含む水溶液30mL、KBr1.5 gと分子量15000の低分子量ゼラチン0.7gを含 む水溶液30mLをダブルジェット法で30秒間に渡り 添加し核形成を行った。この時、KBrの過剰濃度を一 定に保った。KBrを6g添加し、75℃に昇温し熱成 した。熟成終了後、コハク化ゼラチン35gを添加し た。pHを5.5に調整した。AgNO3、30gを含 む水溶液150mLとKBr水溶液をダブルジェット法 で16分間に渡り添加した。この時、銀電位を飽和カロ メル電極に対して-25mVに保った。さらに、AgN O3、110gを含む水溶液とKBr水溶液をダブルジ ェット法で最終流量が初期流量の1.2倍になるように 流量加速して15分間に渡り添加した。この時、サイズ が0.03 µmのAgI微粒子乳剤をヨウ化銀含有率が 3.8%になるように同時に流量加速して添加し、かつ 銀電位を-25mVに保った。AgNO3、35gを含 む水溶液132mLとKBr水溶液をダブルジェット法 で7分間に渡り添加した。添加終了時の電位を-20m 40 VになるようにKBr水溶液の添加を調整した。温度を 40℃にした後、化合物1をKI換算で5.6g添加 し、さらに0.8Mの亜硫酸ナトリウム水溶液を64c c添加した。さらにNaOH水溶液を添加してpHを 9.0に上げ4分間保持し、沃化物イオンを急激に生成 せしめた後、pHを5.5に戻した。温度を55℃に戻 した後、ベンゼンチオスルホン酸ナトリウム、1mgを 添加し、さらにカルシウム濃度が1ppmの石灰処理ゼ ラチンを13g添加した。添加終了後、AgNO3、7 Ogを含む水溶液250mL及びKBr水溶液を電位を 60mVに保ちながら20分間に渡り添加した。このと

き、黄血塩を銀1モルに対して1.0×10<sup>-5</sup>モル添加 した。水洗した後、カルシウム濃度1ppmの石灰処理 ゼラチン80gを添加し、40℃でpH5.8、pAg 8.7に調整した。

[0224]

【化20】

化合物 1

【0225】上記乳剤のカルシウム、マグネシウムおよ びストロンチウムの含有量をICP発光分光分析法によ り測定したところ、それぞれ15ppm、2ppmおよ び1ppmであった。

【0226】上記の乳剤を56℃に昇温した。まず、サ イズが0.05μmの純AgBr微粒子乳剤をAg換算 で1g添加しシェル付けした。次に増感色素1、2、3 を固体微分散物の形態でそれぞれ銀1モル当たり、5. 85×10-4モル、3.06×10-4モル、9.00× 10-6モル添加した。 増感色素 1、2、3の固体微分散\* \*物は次のようにして調製した。表2に作製条件を示した ように、無機塩をイオン交換水に溶解させた後、増感色 素を添加し、60℃の条件下でディゾルバー翼を用い2 000 rpmで20分間分散することにより、増感色素 1、2、3の固体微分散物を作製した。増感色素を添加 して増感色素の吸着が平衡状態での吸着量の90%に達 したとき、硝酸カルシウムをカルシウム濃度が250p pmとなるように添加した。増感色素の吸着量は、遠心 沈殿により固層と液層を分離し、最初に加えた増感色素 量と上澄み液中の増感色素量との差を測定して、吸着さ れた増感色素量を求めた。硝酸カルシウムの添加後、チ オシアン酸カリウム、塩化金酸、チオ硫酸ナトリウム、 N, N-ジメチルセレノウレア及び化合物4を添加し最 適に化学増感した。N、Nージメチルセレノウレアは銀 1モルに対して3. 40×10-6モル添加した。化学増 感終了時に化合物2および化合物3を添加して、Em-Aを調製した。

58

[0227]

【表2】

增感色素	增懸色素量 (重量部)	NaNO <sub>5</sub> /Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (重量部)	水 (重量部)	分款 時間	分散 温度
1	3	0.8/3.2	43	20分	60℃
2/3	4/0.12	0.6/2.4	42.8	20分	80°C

[0228]

增惠色素1

※【化21】

[0229]

★ ★【化22】

增感色素2

(ĊH<sub>2</sub><del>)</del>3</sub>SO₃⁻ (ċн<sub>2</sub>)<sub>3</sub> so₃н ∙ қ

[0230]

【化23】 増感色素3

40☆【0231】

【化24】

化合物2

[0232] 【化25】

\$50

[0233] 【化26】 化合物4 HO—HN NH—OH

【0234】(Em-Bの調製) Em-Aの調製において、核形成後に添加するKBr量を5gに変更し、コハク化ゼラチンを1g当たり35μmo1のメチオニンを含有する分子量10000のトリメリット化率98%のトリメリット化ゼラチンに置き換え、化合物1を化合物6に置き換え、化合物6の添加量をKI換算で8.0gに変更し、化学増感前に添加する増感色素の量を増感20色素1、2、3に対し、それぞれ6.50×10<sup>-4</sup>モル、3.40×10<sup>-4</sup>モル、1.00×10<sup>-5</sup>モルに変更し、かつ化学増感時に添加するN、Nージメチルセレノウレアの量を4.00×10<sup>-6</sup>モルに変更する以外はEm-Aと同様にしてEm-Bを調製した。

【0235】 【化27】

【0236】(Em-Cの調製) Em-Aの調製におい 30 て、核形成後に添加するKBr量を1.5gに変更し、コハク化ゼラチンを1g当たり35μmo1のメチオニンを含有する分子量10000のフタル化率97%のフタル化ゼラチンに置き換え、化合物1を化合物7に置き換え、化合物7の添加量をKI換算で7.1gに変更し、化学増感前に添加する増感色素の量を増感色素1、2、3に対し、それぞれ7.80×10<sup>-4</sup>モル、4.08×10<sup>-4</sup>モル、1.20×10<sup>-5</sup>モルに変更し、かつ化学増感時に添加するN,Nージメチルセレノウレアの量を5.00×10<sup>-6</sup>モルに変更する以外はEm-Aと 40同様にしてEm-Cを調製した。

[0237]

【0238】(Em-Eの調整)分子量15000の低分子量ゼラチン1.0g、KBr、1.0gを含む水溶液1200mLを35℃に保ち、激しく撹拌した。AgNO3、1.9gを含む水溶液30mL、KBr、1.5gと分子量15000の低分子量ゼラチン0.7gを 50

含む水溶液30mLをダブルジェット法で30秒間にわたり添加し核形成を行った。この時、KBrの過剰濃度を一定に保った。KBrを6g添加し、75℃に昇温し熟成した。熟成終了後、コハク化ゼラチンを15g、及び前述のトリメリット化ゼラチンを20g添加した。pHを5.5に調整した。AgNO3、30gを含む水溶液150mLとKBr水溶液をダブルジェット法で16

6.0

分間にわたり添加した。この時、銀電位を飽和カロメル 電極に対して-25mVに保った。さらに、AgN 10 O<sub>3</sub>、110gを含む水溶液とKBr水溶液をダブルジ ェット法で最終流量が初期流量の1.2倍になるように 流量加速して15分間にわたり添加した。この時、サイ ズが0.03μmのAgI微粒子乳剤をヨウ化銀含有率 が3.8%になるように同時に流量加速して添加し、か つ銀電位を-25mVに保った。AgNO3、35gを 含む水溶液132mLとKBr水溶液をダブルジェット 法で7分間にわたり添加した。添加終了時の電位を-2 OmVになるようにKBr水溶液の添加を調整した。K Brを添加し、電位を一60mVにした後、ベンゼンチ オスルホン酸ナトリウム1mgを添加し、さらにカルシ ウム濃度が1ppmの石灰処理ゼラチンを13g添加し た。添加終了後、分子量15000の低分子量ゼラチン 水溶液とAgNO3水溶液とKI水溶液を特開平10-43570号に記載の磁気カップリング誘導型撹拌機を 有する別のチャンバー内で添加前直前混合して調製した 粒子サイズ (球相当径) 0.008μmのAg I 微粒子 乳剤をKI換算で8.0g連続的に添加しつつ、AgN O3、70gを含む水溶液250mL及びKBr水溶液 を電位を-60mVに保ちながら20分間にわたり添加 した。このとき、黄血塩を銀1モルに対して1.0×1 O-5モル添加した。水洗した後、カルシウム濃度1pp mの石灰処理ゼラチン80gを添加し、40℃でpH

【0239】上記乳剤のカルシウム、マグネシウム及びストロンチウムの含有量をICP発光分光分析法により測定したところ、それぞれ15ppm、2ppm及び1ppmであった。

5.8、pAg8.7に調整した。

【0240】化学増感は、増感色素1、2、3を増感色素4、5、6に変更し、かつ添加量をそれぞれ7.73×10<sup>-4</sup>モル、1.65×10<sup>-4</sup>モル、6.20×10<sup>-5</sup>モルとする以外はEm-Aと同様にしてEm-Eを調製した。

[0241]

【化29】

增感色素 4

【0242】 【化30】

[0243]

【0244】(Em-Fの調製)分子量15000の低 分子量ゼラチン1.0g、KBr、1.0gを含む水溶 液1200mLを35℃に保ち、激しく撹拌した。Ag NO3、1. 9gを含む水溶液30mL、KBr、1. 5gと分子量15000の低分子量ゼラチン0.7gを 含む水溶液30mLをダブルジェット法で30秒間にわ たり添加し核形成を行った。この時、KBrの過剰濃度 を一定に保った。KBrを5g添加し、75℃に昇温し 熟成した。熱成終了後、コハク化ゼラチンを20gとフ タル化ゼラチン15gを添加した。pHを5.5に調整 した。AgNO3、30gを含む水溶液150mLとK Br水溶液をダブルジェット法で16分間にわたり添加 した。この時、銀電位を飽和カロメル電極に対して-2 5mVに保った。さらに、AgNO3、110gを含む 水溶液とKBr水溶液をダブルジェット法で最終流量が 初期流量の1.2倍になるように流量加速して15分間 にわたり添加した。この時、サイズがO.03 µmのA g I 微粒子乳剤をヨウ化銀含有率が3.8%になるよう に同時に流量加速して添加し、かつ銀電位を-25mV 30 に保った。AgNO3、35gを含む水溶液132mL とKBr水溶液をダブルジェット法で7分間にわたり添 加した。KBr水溶液を添加して電位を-60mVに調 整した後、サイズが0.03μmのAg I 微粒子乳剤を KI換算で9.2g添加した。ベンゼンチオスルホン酸 ナトリウム1mgを添加し、さらにカルシウム濃度が1 ppmの石灰処理ゼラチンを13g添加した。添加終了 後、AgNO3、70gを含む水溶液250mL及びK Br水溶液を電位を60mVに保ちながら20分間にわ たり添加した。このとき、黄血塩を銀1モルに対して 1.0×10-5モル添加した。水洗した後、カルシウム 濃度1ppmの石灰処理ゼラチン80gを添加し、40 ℃でpH5.8、pAg8.7に調整した。

【0245】上記乳剤のカルシウム、マグネシウム及びストロンチウムの含有量をICP発光分光分析法により測定したところ、それぞれ15ppm、2ppm及び1ppmであった。

【0246】化学増感は、増感色素1、2、3を増感色 ストロンチウムの素4、5、6に置き換え、添加量をそれぞれ8.50× 測定したところ、10<sup>-4</sup>モル、1.82×10<sup>-4</sup>モル、6.82×10<sup>-5</sup>\*50 ppmであった。

※モルとする以外はEm-Bと同様にして化学増感を行い、Em-Fを調製した。

62

【0247】(Em-Gの調製)分子量15000の低 分子量ゼラチン1. 0g、KBr、1. 0gを含む水溶 液1200mLを35℃に保ち、激しく撹拌した。Ag NO3、1.9gを含む水溶液30mL、KBr、1. 5gと分子量15000の低分子量ゼラチン0、7gを 含む水溶液30mLをダブルジェット法で30秒間にわ たり添加し核形成を行った。この時、KBrの過剰濃度 を一定に保った。KBrを1.5g添加し、75℃に昇 温し熟成した。熟成終了後、前述のトリメリット化ゼラ チン15gと前述のフタル化ゼラチン20gを添加し た。pHを5.5に調整した。AgNO3、30gを含 む水溶液150mLとKBr水溶液をダブルジェット法 で16分間にわたり添加した。この時、銀電位を飽和力 ロメル電極に対して-25mVに保った。さらに、Ag NO3、110gを含む水溶液とKBr水溶液をダブル ジェット法で最終流量が初期流量の1.2倍になるよう に流量加速して15分間にわたり添加した。この時、サ イズが0. 03μmのAg I 微粒子乳剤をヨウ化銀含有 率が3.8%になるように同時に流量加速して添加し、 かつ銀電位を-25mVに保った。AgNO3、35g を含む水溶液132mLとKBr水溶液をダブルジェッ ト法で7分間にわたり添加した。電位を-60mVにな るようにKBr水溶液の添加を調整した。サイズが0. 03μmのAgI微粒子乳剤をKI換算で7.1g添加 した。ベンゼンチオスルホン酸ナトリウム1mgを添加 し、さらにカルシウム濃度が1ppmの石灰処理ゼラチ ンを13g添加した。添加終了後、AgNO3、70g を含む水溶液250mL及びKBr水溶液を電位を60 mVに保ちながら20分間にわたり添加した。このと き、黄血塩を銀1モルに対して1.0×10-5モル添加 した。 水洗した後、 カルシウム濃度 1 ppmの石灰処理 ゼラチン80gを添加し、40℃でpH5.8、pAg 8.7に調整した。

【0248】上記乳剤のカルシウム、マグネシウム及びストロンチウムの含有量をICP発光分光分析法により 測定したところ、それぞれ15ppm、2ppm及び1ppmであった。

【0249】増感色素1、2、3を増感色素4、5、6 に変更し、それぞれの添加量を1.00×10<sup>-3</sup>モル、 2. 15×10-4モル、8. 06×10-5モルとする以 外はEm-Cと同様にして化学増感を行い、Em-Gを 調製した。

【0250】 (Em-Jの調製) Em-Bの調製におい\*

増感色素フ

\* て、化学増感前に添加する増感色素を増感色素 7、8に 変更し、それぞれの添加量を7.65×10-4モル、 2. 74×10-4モルとする以外はEm-Bと同様にし てEm-Jを調製した。

[0251]

【化32】

[0252]

## 【0253】(Em-Lの調製)

(臭化銀種晶乳剤の調整)平均球相当径0.6 μm、ア 20 化カリウム水溶液量を調整した。 スペクト比9.0、乳剤1kg当たりに銀1.16モ ル、ゼラチン66gを含む臭化銀平板乳剤を用意した。 【0254】(成長過程1)臭化カリウム1.2gと9 8%のコハク化率のコハク化ゼラチンを含む水溶液12 50gに変成シリコンオイルを0.3g添加した。0. 086モルの銀を含む上記臭化銀平板乳剤を添加した後 78℃に保ち攪拌した。硝酸銀18.1gを含む水溶液 と、上記0.037µmの沃化銀微粒子を添加する銀に 対して5.4モルになるように添加した。 更にこの時臭 なるように調整しながら添加した。

【0255】(成長過程2)ベンゼンチオスルフォン酸 ナトリウム2mgを添加した後、3、5ージスルホカテ コール2ナトリウム塩0.45g、二酸化チオ尿素2. 5mgを添加した。

【0256】更に硝酸銀95.7gを含む水溶液と、臭 化カリウム水溶液をダブルジェットで加速しながら66 分かけて添加した。この時上記0.037µmの沃化銀 微粒子を添加する銀に対して7.0モルになるように添 加した。この時pAgが8.1になるように、上記ダブ 40 ルジェットの臭化カリウム量を調整した。添加終了後、 ベンゼンチオスルフォン酸ナトリウム2mgを加えた。 【0257】(成長過程3)硝酸銀19.5gを含む水 溶液と、臭化カリウム水溶液をダブルジェットで16分★

增感色素 9

★かけて添加した。この時pAgが7.9になるように臭

【0258】 (難溶性ハロゲン化銀乳剤の添加4)上記 ホスト粒子を臭化カリウム水溶液にて9.3に調整した 後、上記0.037μmの沃化銀微粒子乳剤25gを2 0秒以内に急激に添加した。

【0259】(最外殼層形成5)更に硝酸銀34.9g を含む水溶液を22分間かけて添加した。この乳剤は平 均アスペクト比9.8、平均球相当径1.4μmの平板 粒子で、平均沃化銀含有量は5.5モルであった。

【0260】(化学増感)水洗した後、コハク化率98 化カリウム水溶液をダブルジェットでpAgが8.1に 30 %のコハク化ゼラチン、硝酸カルシウムを添加し40℃ でpH5.8、pAg8.7に調整した。60℃に昇温 し、0.07μmの臭化銀微粒子乳剤を5×10<sup>-3</sup>モル 添加し、20分後に増感色素9、10、11を添加し た。その後チオシアン酸カリウム、塩化金酸、チオ硫酸 ナトリウム、N、Nージメチルセレノウレア、化合物4 を添加し最適に化学増感した。化学増感終了20分前に 化合物3を添加し、化学増感終了時に化合物5を添加し た。ここで、最適に化学増感するとは、1/100で露 光した時の感度が最高になるように増感色素ならびに各 化合物をハロゲン化銀1molaたり10-1から10-8 molの添加量範囲から選択したことを意味する。

> [0261] 【化34】

【0262】 【化35】 增**感色素10** 

【0263】 【化36】 増感色素11

【0264】 【化37】

化合物 5

增感色素 12

【0265】(Em-Oの調製) 攪拌機を備えた反応容器に、ゼラチン水溶液 (蒸留水1250mL、脱イオンゼラチン48g、KBr0.75g)を入れ、溶液の温度を70℃に保持した。この溶液中にAgNO3水溶液276mL(AgNO312.0gを含む)と等モル濃\*

\*度のKBr水溶液をコントロールドダブルジェット添加 法により7分間かけてpAg 7.26に保ちながら添 加した。そして68℃に降温し、二酸化チオ尿素 (0.05 wt%)を7.6mLを添加した。

66

【0266】続いてAgNO3水溶液592.9mL (AgNO3108.0gを含む)と等モル濃度のKB rとKIの混合水溶液(2.0モル%KI)をコントロ ールドダブルジェット添加法により18分30秒間かけ てpAg7.30に保ちながら添加した。また、添加 終了5分前にチオスルフォン酸(0.1wt%)を18.0 mL添加した。

【0267】得られた粒子は球相当径0.19μm、平均沃化銀含有率1.8モル%の立方体粒子であった。Em-Oは通常のフロキュレーション法による脱塩・水洗を行って再分散させた後、40℃でpH6.2、pAg7.6に調整した。続いて、Em-Oについて以下の様な分光および化学増感を施した。

【0268】先ず、増感色素10、11、12を銀1モルあたり、それぞれ3.37×10<sup>-4</sup>モル/モル、KB20 r8.82×10<sup>-4</sup>モル/モル、チオ硫酸ナトリウム8.83×10<sup>-5</sup>モル/モル、水溶液チオシアン酸カリウム5.95×10<sup>-4</sup>モル/モルおよび塩化金酸カリウム3.07×10<sup>-5</sup>モル/モルを添加して68℃で熟成を行った。なお、熟成時間は、1/100秒鑑光の感度が最高となる様に調節した。

【0269】 【化38】

等モル濃 \*

CI S CH CH CI CH2)4 (CH2)4 (CH2)4 (CH2)4 (CH2)4 (CH5)3

【0270】(Em-D、H、I、K、M、N) 平板状粒子の調製には、特開平1-158426号の実施例に従い、低分子量ゼラチンを使用している。また、欧州特許第443453Aの実施例に従い、表2に記載の分光増感色素とチオシアン酸ナトリウムの存在下に金増感、硫黄増感とセレン増感が施されている。乳剤D、H、I、KにはIr、Feを最適量含んでいる。乳剤M、Nは、欧州特許第348934Aの実施例に従い、二酸化チオ尿素とチオスルフォン酸を用いて粒子調製時に還元増感が施されている。

【0271】 【表3】 40

67

乳剤名	增感色素	添加量 (モル/モル銀)			
Em-D	增惠色素1	5. 44 × 10 <sup>-4</sup>			
	增感色素2	2.35 × 10 <sup>-4</sup>			
	塘感色素3	7. 26 × 10 <sup>-4</sup>			
Em-H	增感色素8	6. 52 × 10 <sup>-4</sup>			
	增懸色素13	1.35 × 10 <sup>-4</sup>			
	增感色素6	2.48 × 10 <sup>-5</sup>			
Em−1	增感色素8	6.09×10 <sup>-6</sup>			
	增惠色素13	1.26 × 10 <sup>-4</sup>			
	增感色素6	2.32×10 <sup>-5</sup>			
Em-K	增感色素7	6.27×10 <sup>-4</sup>			
	增感色素8	2. 24 × 10 <sup>-4</sup>			
Em-M	增感色素9	2.43×10 <sup>-4</sup>			
	增感色素10	2. 43 × 10 <sup>-4</sup>			
	增感色素11	2. 43 × 10 <sup>-4</sup>			
Em-N	增感色素9	3. 28 × 10 <sup>-4</sup>			
	増感色素10	3. 28 × 10 <sup>-4</sup>			
	増感色素11	3.28×10 <sup>-4</sup>			

\*【0272】 【化39】

10

增感色素13

[0273]

※ ※【表4】 表 4

乳剤名	平均ヨード (モル%)	球権当径 (μm)	アスペクト比	円相当径 (μm)	粒子厚み (μm)	形状
A	4	0.92	14	2	0.14	平板
В	5	0.8	12	1.6	0.13	平板
c	4.7	0. 51	7	0.85	0.12	平板
D	3.9	0.37	2.7	0.4	0.15	平板
E	5	0. 92	14	2	0.14	平板
F	5.5	0.8	12	1.6	0.13	平板
G	4.7	0.51	7	0. 85	0. 12	平板
Н	3.7	0. 49	3. 2	0. 58	0.18	平板
ŀ	2.8	0. 29	1. 2	0. 27	0.23	平板
J	5	0. B	12	1.6	0.13	平板
×	3.7	0.47	3	0. 53	0. 18	平板
٦	5. 5	1.4	9, 8	2. 6	0. 27	平板
M	8.8	0.64	5.2	0. 85	0.16	平板
N	3. 7	0.37	4.6	0. 55	0. 12	平板
0	1.8	0.19	_	-	-	立方体

【0274】表4において、平板状粒子には、高圧電子 顕微鏡を用いると、欧州特許第443453Aに記載さ れているような転位線が観察される。

【0275】1)支持体

本実施例で用いた支持体は、下記の方法により作成した。

【0276】1)第1層及び下塗り層

厚さ90μm のポリエチレンナフタレート支持体につい★

★て、その各々の両面に、処理雰囲気圧力0.2Torr、雰囲気気体中のH2O分圧75%、放電周波数30kHz、出力2500W、処理強度0.5kV・A・分/m²でグロー放電処理を施した。この支持体上に、第1層として下記組成の塗布液を米国特許第4263870のバー塗布法を用いて、5mL/m²の塗布量で塗布した。

[0277]

導電性微粒子分散液(SnO2/Sb2O5粒子濃度

50 重量部

10%の水分散液、1次粒子径0、005μmの

2次凝集体でその平均粒径が0.05 um) ゼラチン 0.5 重量部 水

ポリグリセロールポリグリシジルエーテル

0.16 重量部

ポリ (重合度20) オキシエチレン

0.1 重量部

49 重量部

70

ソルビタンモノラウレート。

ステンレス巻芯に巻付けて、110℃ (PEN支持体の

【0278】さらに、第1層を塗設後、直径20cmの \*に乳剤用の下塗り層として下記組成の塗布液をバー塗布 法を用いて、10mL/m2の塗布量で塗布した。

Tg:119℃)で48時間加熱処理し熱履歴させてア 10 【0279】

ニール処理をした後、支持体をはさみ第1層側と反対側\*

ゼラチン サリチル酸 レゾルシン 1.01 重量部

0.30 重量部

0.40 重量部

ポリ (重合度10) オキシエチレンノニルフェニルエーテル

0.11 重量部 3.53 重量部

メタノール

84.57 重量部

nープロパノール

10.08 重量部。

【0280】さらに、後述する第2、第3層を、第1層 20※〔3-(ポリ(重合度10)オキシエチニル)オキシプ の上に順に塗設し、最後に、後述する組成のカラーネガ 感光材料を反対側に重層塗布することで、ハロゲン化銀 乳剤層付き透明磁気記録媒体を作製した。

水

【0281】2)第2層(透明磁気記録層) ①磁性体の分散

Co被着γ-Fe2O3磁性体 (平均長軸長: 0.25μ  $m \times SBET: 39m^2/g \times Hc: 831 Oe \times \sigma s:$ 77. 1emu/g, or: 37. 4emu/g) 11 00重量部、水220重量部及びシランカップリング剤※ ロピル トリメトキシシラン〕165重量部を添加し て、一プンニーダーで3時間良く混練した。この粗分散 した粘性のある液を70℃で1昼夜乾燥し水を除去した 後、110℃で1時間加熱処理し、表面処理をした磁気 粒子を作製した。

【0282】さらに以下の処方で、再びオープンニーダ 一にて4時間混練した。

[0283]

上記表面処理済み磁気粒子 ジアセチルセルロース メチルエチルケトン

シクロヘキサノン

25.3 g

855 g

136.3 g 136.3 g.

【0284】さらに、以下の処方で、サンドミル(1/

★散した。メディアは1mmΦのガラスビーズを用いた。

4Gのサンドミル)にて2000rpm、4時間微細分★

上記混練液 45 g ジアセチルセルロース 23.7 g メチルエチルケトン 127.7 g シクロヘキサノン 127.7 g.

【0285】さらに、以下の処方で、磁性体含有中間液☆40☆を作製した。

#### ◎磁性体含有中間液の作製

上記磁性体微細分散液 ジアセチルセルロース溶液 674 g

24280 g

(固形分4.34%、溶媒:メチルエチルケトン/シクロヘキサノン=1/1)

シクロヘキサノン

46 g

これらを混合した後、ディスパーにて撹拌し、「磁性体 ◆研磨材分散液を作製した。 含有中間液」を作製した。

[0287]

【0286】以下の処方で本発明で用いるαーアルミナ◆

(a) スミコランダムAA-1.5 (平均1次粒子径1.5 μm, 比表面積1  $3 \, m^2 / g$ 

粒子分散液の作製

スミコランダムAA-1.5

152g

72

シランカップリング剤KBM903(信越シリコーン社製) 0.48g

ジアセチルセルロース溶液

227.52g

(固形分4.5%、溶媒:メチルエチルケトン/シクロヘキサノン=1/1)

上記処方にて、セラミックコートしたサンドミル (1/ 4Gのサンドミル)を用いて800rpm、4時間微細 分散した。メディアは1mmΦのジルコニアビーズを用 いた。

\*日産化学(株)製の「MEK-ST」を使用した。これ は、メチルエチルケトンを分散媒とした、平均1次粒子 径0.015µmのコロイダルシリカの分散液であり、 固形分は30%である。

【0288】(b) コロイダルシリカ粒子分散液(微小 10 【0289】 粒子)

3第2層塗布液の作製

上記磁性体含有中間液

19053 g

ジアセチルセルロース溶液

264 g

(固形分4.5%、溶媒:メチルエチルケトン/シクロヘキサノン=1/1)

コロイダルシリカ分散液「MEK -ST」<分散液b>

128g

(固形分30%)

AA-1.5分散液<分散液a>

12g

ミリオネートMR-400(日本ボリウレタン(株)製) 希釈液 203g

(固形分20%、希釈溶剤:メチルエチルケトン/シクロヘキサノン=1/1)

メチルエチルケトン

170 g

シクロヘキサノン

170 g

上記を混合・撹拌した塗布液をワイヤーバーにて、塗布 量29.3mL/m2になるように塗布した。乾燥は1 10℃で行った。乾燥後の磁性層としての厚みは1.0 μmだった。

※①滑り剤の分散原液の作製

下記のア液を100℃加温溶解し、イ液に添加後、高圧 ホモジナイザーで分散し、滑り剤の分散原液を作製し た。

【0290】3)第3層(高級脂肪酸エステル滑り剤含

[0291]

有層)

\*

ア液

下記化合物

399 重量部

C6 H13 CH(OH) (CH2)10 COOC50 H101

下記化合物

171 重量部

n-C50 H101 O (CH2 CH2 O) 16 H

シクロヘキサノン

830 重量部

イ液

シクロヘキサノン

8600 重量部。

【0292】②球状無機粒子分散液の作製

★た。

以下の処方にて、球状無機粒子分散液< c 1>を作製し★

[0293]

イソプロピルアルコール

93.54重量部

シランカップリング剤KBM903(信越シリコーン社製)

化合物1-1:(CH3O)3Si-(CH2)3-NH2)

5.53重量部

化合物2-1

2.93重量部

【化40】

化合物2-1

 $C_2H_5$ nC₄H<sub>9</sub>—ĊH—CH<sub>2</sub>OČ -CH-SO<sub>3</sub>Na -CH--CH2OC  $\dot{C}_2H_5$ 

シーホスタKEP50

88.00重量部

(非晶質球状シリカ、平均粒子径0.5μm、日本触媒(株)製)。

上記処方にて10分間撹拌後、更に以下を追添する。

ジアセトンアルコール

252.93重量部。

上記液を氷冷・攪拌しながら、超音波ホモジナイザー \*【0294】③球状有機高分子粒子分散液の作製 「SONIFIER450 (BRANSON (株)

以下の処方にて、球状有機高分子粒子分散液<c2>を 作製した。

製)」を用いて3時間分散し、球状無機粒子分散液 c 1 を完成させた。

[0295]

XC99-A8808 (東芝シリコーン (株) 製、球状架橋ポリシロキサン粒

子、平均粒径0.9μm)

60重量部

メチルエチルケトン

120重量部

シクロヘキサノン

120重量部

(固形分20%、溶媒:メチルエチルケトン/シクロヘキサノン=1/1)

氷冷・撹拌しながら、超音波ホモジナイザー「SONI ※【0296】 ④第3層塗布液の作製 FIER450 (BRANSON (株) 製) 」を用いて

前述、滑り剤分散原液542gに下記を加え第3層塗布 液とした。

2時間分散し球状有機高分子粒子分散液 c 2を完成させ **%** [0297]

ジアセトンアルコール	5950	g
シクロヘキサノン	176	g
酢酸エチル	1700	g
上記シーホスタKEP50分散液< c 1 >	53.1	g
上記球状有機高分子粒子分散液 <c2></c2>	300	g
FC431	2.65	g
(3M(株)製 関形分50% 次刻・蘇酸です)	L)	

(3M(株)製、固形分50%、溶剤:酢酸エチル)

BYK310

5.3 g

(BYKケミジャパン(株)製、固形分含量25%)。

【0298】上記第3層塗布液を第2層の上に10.3 ★に、下記の組成の各層を重層塗布し、カラーネガフィル 5mL/m²の塗布量で塗布し、110℃で乾燥後、更 に97℃で3分間後乾燥した。

【0299】4) 感光層の塗設

ムを作成した。

【0300】(感光層の組成)各層に使用する素材の主 なものは下記のように分類されている;

次に、前記で得られたバック層の支持体に対して反対側★30

ExC:シアンカプラー

UV:紫外線吸収剤

ExM: マゼンタカプラー

HBS: 高沸点有機溶剤

ExY: イエローカプラー

H :ゼラチン硬化剤

(具体的な化合物は以下の記載で、記号の次に数値が付けられ、後ろに化学式

が挙げられている)。

【0301】各成分に対応する数字は、g/m²単位で

☆塗布量を示す。

表した塗布量を示し、ハロゲン化銀については銀換算の☆

[0302]

第1層 (	第1	ハレー	・ショ	ン防」	上層)
田在~	m 2	にな田			

黒色コロイド銀	銀	0.122
0.07μmのヨウ臭化銀乳剤	銀	0.01
ゼラチン		0.919
E x C - 1		0.002
ExC-3		0.002
Cpd-2		0.001
HBS-1		0.005
HBS-2		0.002.

[0303]

第2層(第2ハレーション防止層)

黒色コロイド銀	銀	0.	055
ゼラチン		0.	425

	(39)	特開2001-75242
75		
$\mathbf{E} \times \mathbf{F} - 1$		0.002
固体分散染料 ExF-9		0.120
HBS-1		0.074.
[0304]		
第3層(低感度赤感乳剤層)		
$\mathbf{E} \mathbf{m} - \mathbf{D}$	銀	0.577
Em-C	銀	0.347
ExC-1		0.188
ExC-2		0.011
ExC-3		0.075
ExC-4		0. 121
ExC-5		0.010
ExC-6		0.007
C p d – 2		0.025
C p d − 4 C p d − 7		0.025
Cpd-7 Cpd-8		0.050
HBS-1		0.050
HBS-5		0. 114
ゼラチン		0. 038
[0305]		1.474.
第4層 (中感度赤感乳剤層)		
Em-B	銀	0.431
Em-C	銀	0. 432
E x C - 1	31.	0. 154
ExC-2		0. 068
ExC-3		0.018
$E \times C - 4$		0.103
ExC-5		0.023
ExC-6		0.010
ExC-7		0.020
Cpd-2		0.036
C p d -4		0.028
Cpd-7		0.010
Cpd-8		0.010
HBS-1		0.129
ゼラチン		1.086.
(0306)		
第5層(高感度赤感乳剤層) Em-A	No.	1 100
ExC-1		1.108
ExC-3		0. 180
ExC-6		0.035
ExC-7		0.029 0.100
Cpd-2		0. 064
Cpd-4		0.077
Cpd-7		0.040
Cpd-8		0.040
HBS-1		0.329
HBS-2		0. 120
_		0. 120

		(40)	特開2001-75242
	77		
[0207]	ゼラチン		1.245.
[0307]	<b>公へ周(山田島)</b>		
	第6層(中間層)		0 004
	Cpd−1 Cpd−9		0.094
	□なり 固体分散染料ExF−4		0.369
	回座が取来付き X F ー 4 HBS-1		0.030
		<i>h</i> 9	0.049
	ポリエチルアクリレートラテ ゼラチン	ツクス	0.088
[0308]	æ / 1/2	10	0.886.
100001	第7層 (赤感層へ重層効果を与		
	Em-J	銀	0.293
	$\mathbf{E}\mathbf{m} - \mathbf{K}$	銀	0.293
	Cpd-4		0.030
	$\mathbf{E} \times \mathbf{M} - 2$		0.120
	$E \times M - 3$		0.016
	$\mathbf{E} \times \mathbf{Y} - 1$		0.016
	$E \times Y - 6$		0.036
	Cpd-6		0.011
	HBS-1		0.090
	HBS-3		0.003
	HBS-5		0.030
******	ゼラチン		0.610.
[0309]			
	第8層(低感度緑感乳剤層)	<b></b>	
	Em-H	銀	0.329
	Em-G	銀	0.333
	Em-I ExM-2	銀	0.088
			0. 378
	ExM-3 ExY-1		0.047
	ExC-7		0. 017
	HBS-1		0.020
	HBS-3		0.098 0.010
	HBS-4		0.077
	HBS-5		0.548
	Cpd-5		0.010
	ゼラチン		1. 470.
[0310]			1. 4/0.
	第9層(中感度緑感乳剤層)		
	Em-F	銀	0.457
	$\mathbf{E} \mathbf{x} \mathbf{M} - 2$		0.032
	ExM-3		0.029
	ExM-4		0.029
	E x Y - 1		0.007
	ExC-6		0.010
	ExC-7		0.030
	HBS-1		0.065
	HBS-3		0.002
	HBS-5		0.020

	(41)	特開2001-75242
79	(11)	19m32001 19242
Cpd-5		0.004
ゼラチン		0.446.
[0311]		
第10層(高感度緑感	<b>劉利層)</b>	
Em-E	<b>a</b>	g 0.794
ExC-6		0.002
$\mathbf{E} \times \mathbf{M} - 1$		0.013
$\mathbf{E} \mathbf{x} \mathbf{M} - 2$		0.011
$E \times M - 3$		0.030
$\mathbf{E} \mathbf{x} \mathbf{M} - 4$		0.017
ExY-5		0.003
ExC-7		0.010
Cpd-3		0.004
Cpd-4		0.007
Cpd-5		0.010
HBS-1		0.148
HBS-5		0.037
ポリエチルアクリレ	ートラテックス	0.099
ゼラチン -		0.939,
[0312]	20	
第11層(イエローフ	マルター層)	
Cpd-1	-	0.094
固体分散染料ExF		0.150
固体分散染料ExF		0.010
油溶性染料E×F-	7	0.010
HBS-1		0.049
ゼラチン 【0313】		0.630.
第12層(低感度青感	羽 沟屬 /	
Em-O	銀	0.112
E m – M	銀	
Em-N	銀	
ExC-1	SAC.	0. 027
E x Y - 1		0. 027
E x Y - 2		0. 890
ExY-6		0. 120
Cpd-2		0. 100
Cpd-3		0.004
${\tt HBS-1}$		0. 222
HBS-5		0.074
ゼラチン		2.058.
[0314]		·
第13層(高感度青感	乳剤層)	
Em-L	銀	0.714
$E \times Y - 2$		0.211
Cpd-2		0.075
Cpd-3		0.001
HBS-1		0.071
ゼラチン		0.678.
[0315]	50	

•

·		
81		82
第14層 (第1保護層)		
O.O7μmのヨウ臭化銀乳剤	銀	0.301
UV-1		0.211
UV-2		0.132
UV-3		0.198
UV-4		0.026
F-18		0.009
S-1		0.086
HBS-1		0.175
${\tt HBS-4}$		0.050
ゼラチン		1.984.
[0316]		
第15層(第2保護層)		
H-1		0.400
B-1 (直径1.7μm)		0.050
B-2 (直径1.7μm)		0.150
B-3		0.050
S-1		0.200
ゼラチン		0.750.

【0317】更に、各層に適宜、保存性、処理性、圧力 20×塩、ロジウム塩が含有されている。 耐性 防黴・防菌性 悪霊防止性及び涂布性をトイオネ 【0318】 左郷国体公製の料の公

耐性、防黴・防菌性、帯電防止性及び塗布性をよくする ために、W-1ないしW-6、B-4ないしB-6、F 【0318】有機固体分散染料の分散物の調製 第11層のExF-2を次の方法で分散した。

-1ないしF-17及び、鉛塩、白金塩、イリジウム \*

 $E \times F - 2$ のウエットケーキ(17.6重量%の水を含む)  $2.800 \, kg$ オクチルフェニルジエトキシメタンスルホン酸ナトリウム

(31重量%水溶液)	0.376kg
F-15 (7%水溶液)	0.011kg
水	4.020kg
計	7. 210kg

(NaOHでpH=7.2に調整)。

【0319】上記組成のスラリーをディゾルバーで攪拌して粗分散した後、アジテータミルLMK-4を用い、周速10m/s、吐出量0.6kg/min、0.3mm径のジルコニアビーズ充填率80%で分散液の吸光度比が0.29になるまで分散し、固体微粒子分散物を得た。染料微粒子の平均粒径は0.29μmであった。【0320】同様にして、ExF-4及びExF-9の固体分散物を得た。染料微粒子の平均粒径はそれぞれ、※

※0.28μm、0.49μmであった。ExF-5は欧州特許第549,489Aの実施例1に記載の微小析出 (Microprecipitation)分散方法により分散した。平均粒径は0.06μmであった。

【0321】以下、各層の作製に用いた化合物を示す。

[0322]

【化41】

ExC-4 OH CONH(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>C 
$$C_5H_{11}$$
(t)  $C_5H_{11}$ 

ExC-7 (f) 
$$C_5H_{11}$$
OH
CONH( $CH_2$ )<sub>3</sub>O
 $C_5H_{11}$ (f)
(i)  $C_5H_{11}$ 
(ii)  $C_5H_{11}$ (f)
(i)  $C_4H_9OCONH$ 
 $C_5H_{11}$ (f)

$$\begin{array}{c|c} 8.5 \\ \text{ExM-1} \\ \text{(t)}C_5H_{11} \\ \hline \\ C_5H_{11}(t) \\ \hline \\ C_5H_{11}(t) \\ \hline \\ C_7H_{11}(t) \\ \hline \\ C_7$$

ExM-2

$$\begin{array}{c|c} \text{ExM-3} & \text{CI} \\ & & & \\ \hline \\ \text{CI} & & \\ \hline \\ \text{(n)C}_{15}\text{H}_{31} & \text{CI} \\ & & \\ \hline \\ \text{CI} & & \\ \hline \end{array}$$

【0325】

\* \*【化44】

87 ExY-1

88

$$\begin{array}{c} \text{COOC}_{12}\text{H}_{25}\text{(n)} \\ \text{CH}_3\text{O} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{COOC}_{12}\text{H}_{25}\text{(n)} \\ \text{O=C} & \text{CI} \\ \text{HC-N} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O} & \text{CH}_2 \longrightarrow \end{array}$$

## ExY-5

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & NHCO(CH_2)_3O - \bigcirc - C_5H_{11}(t) \\ \hline \\ H_3C - C - COCHCONH - \bigcirc \\ CH_3 & C_1 \\ \hline \\ N & N & O \\ \hline \\ CH_3 & C_1 \\ \hline \\ CH_4 & C_1 \\ \hline \\ CH_5 & C_1$$

## ExY-6

[0326]

\* \*【化45】

Cpd-2

$$(t)C_4H_9 \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} C_4H_9(t) \xrightarrow{C} C_8H_{17}(t)$$

Cpd-4 Cpd-5 OH C<sub>16</sub>H<sub>33</sub>
n-C<sub>14</sub>H<sub>28</sub>OCOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CONOH CH<sub>3</sub> OH

UV-1 UV-2  $(C_2H_5)_2NCH=CH-CH=C \\ SO_2- \\ \hline \\ SO_2- \\ \\ SO_2- \\ \hline \\ SO_2- \\$ 

UV-3 UV-4  $C_4H_9(sec) \qquad C_4H_9(t)$   $C_4H_9(t)$   $C_4H_9(t)$ 

【0327】 \* \* 【化46】

9 1 **B-1** 

B-3

HBS-1

HBS-2

9 2

x/y=10/90 (重量比) 平均分子量:約35,000

x/y=40/80 (重量比) 平均分子量:約20,000

CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>SiO (Si-O)<sub>29</sub> (Si-O)<sub>48</sub>Si(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> (モル比) (モル比) (中央)

H-1 CH<sub>2</sub>=CH-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CONH-CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CH-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CONH-CH<sub>2</sub>

S-1

トリクレジルホスフェート 〇一 ハートリクレジルホスフェート

HBS-4 トリ (2ーエチルヘキシル) ホスフェート

HBS-5

[0328]

\* \*【化47】

F-4

F-6

F-8

93 F-1 F-2

SH O

F-3

F-5

F-7

[0329]

\*30\*【化48】

\_\_\_

F-10

96

(n)C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>NH N NHOH N N NHC<sub>6</sub>H<sub>13</sub>(n)

F-11

95 **F-9** 

F-12



F-13

F-14

F-15

F-16

F-17

F-18

[0330]

\* \*【化49】

98

W-3

[0331]

\* \*【化50】

[0332]

【0333】以上の通りに作成したカラーネガ感光材料を、試料001とする。試料001に**①**色温度4800 Kの基準光源、**②**白色蛍光灯(ナショナルFL40S-W(40W))、**③**3波長蛍光灯(ナショナルFLR40S-EX-N/M-X-36(36W))を用い、連続ウェッジを通して1/100秒間露光した。

【0334】現像は富士写真フイルム社製自動現像機F\*40 【0336】 (加曜工程)

乾

燥

1分30秒

\*P-360Bを用いて以下により行った。尚、漂白浴のオーバーフロー液を後浴へ流さず、全て廃液タンクへ排出する様に改造を行った。このFP-360Bは発明協会公開技法94-4992号に記載の蒸発補正手段を搭載している。

【0335】処理工程及び処理液組成を以下に示す。

/ 大学王工任	,			
工程	処理時間	処理温度	補充量*	タンク容量
発色現像	3分5秒	37.8 ℃	20 m.L	11.5L
漂 白	50秒	38.0 ℃	5 m L	5L
定着(1)	50秒	38.0 ℃		5L
定着 (2)	50秒	38.0 ℃	8 m L	5L
水 洗	30秒	38.0 ℃	17 mL	3L
安定(1)	20秒	38.0 ℃	<del></del>	3L
安定 (2)	20秒	38.0 ℃	15 m.L	3L

60.0 ℃

\*補充量は感光材料35mm幅1.1m当たり(24Ex.1本相当)。

【0337】安定液及び定着液は(2)から(1)への 向流方式であり、水洗水のオーバーフロー液は全て定着 浴(2)へ導入した。尚、現像液の漂白工程への持ち込 み量、漂白液の定着工程への持ち込み量及び定着液の水 洗工程への持ち込み量は感光材料35mm幅1.1m当 たりそれぞれ2.5mL、2.0mL、2.0mLであ\*

\*った。また、クロスオーバーの時間はいずれも6秒であ り、この時間は前工程の処理時間に包含される。

【0338】上記処理機の開口面積は発色現像液で10 0 c m²、漂白液で120 c m²、その他の処理液は約1 00 c m2であった。

【自339】以下に処理液の組成を示す。

たりそれぞれ2.5mL、2.0mL、2.0mLであ*	【0339】以下(	こ処理液の組成を示
(発色現像液)	タンク液(g)	補充液(g)
ジエチレントリアミン五酢酸	3.0	3.0
カテコールー3, 5ージスルホン酸		
ジナトリウム	0.3	0.3
亜硫酸ナトリウム	3. 9	5.3
炭酸カリウム	39.0	39.0
ジナトリウム-N,N-ビス(2-)	スル	
ホナートエチル) ヒドロキシルア	ミン 1.5	2.0
臭化カリウム	1.3	0.3
沃化カリウム	1.3mg	
4ーヒドロキシー6ーメチルー1,3	3,	
3 a , 7 ーテトラザインデン	0.05	_
ヒドロキシルアミン硫酸塩	2.4	3.3
2-メチル-4- [N-エチル <b>-</b> N-	_	
(βーヒドロキシエチル) アミノ〕	1	
アニリン硫酸塩	4.5	6.5
水を加えて	1.0L	1. OL
p H(水酸化カリウムと硫酸にて調整	巻) 10.05	10.18.
[0340]		
(漂白液)	タンク液 (g)	補充液(g)
1,3-ジアミノプロパン四酢酸第二		
鉄アンモニウム一水塩	113	170
臭化アンモニウム	70	105
硝酸アンモニウム	14	21
コハク酸	34	51
マレイン酸	28	42
水を加えて	1.0L	1. OL
p H (アンモニア水で調整)	4.6	4.0.
【0341】(定着(1)タンク液)上記漂白タンク液 ※		
と下記定着タンク液の5対95 (容量比)混合液 (pH%	[0342]	
(定着(2))	タンク液(g)	補充液(g)
チオ硫酸アンモニウム水溶液	240m L	720 m L
(750g/L)		
イミダゾール	7	2 1
メタンチオスルホン酸アンモニウム	5	15
メタンスルフィン酸アンモニウム	10	30
エチレンジアミン四酢酸	13	39
水を加えて	1.0L	1. 0 L
p H (アンモニア水、酢酸で調整)	7.4	7.45.
I O O A O T / LOG LO LOG VY MIRATAR CO. C. C.		•

【0343】(水洗水)水道水をH型強酸性カチオン交 換樹脂(ロームアンドハース社製アンバーライトIR-120B) と、OH型強塩基性アニオン交換樹脂 (同ア

★通水してカルシウム及びマグネシウムイオン濃度を3m g/L以下に処理し、続いて二塩化イソシアヌール酸ナ トリウム20mg/Lと硫酸ナトリウム150mg/L ンバーライトIR-400)を充填した混床式カラムに★50 を添加した。この液のpHは6.5~7.5の範囲にあ

った。

106

\* \* [0344]

(安定液) タンク液、補充液共通 (単位g) pートルエンスルフィン酸ナトリウム 0.03 ポリオキシエチレンーpーモノノニルフェニルエーテル 0.2 (平均重合度10) 1,2-ベンゾイソチアゾリン-3-オン・ナトリウム 0.10 エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩 0.05 1,2,4-トリアゾール 1.3 1,4-ビス(1,2,4-トリアゾール-1-イルメチル) ピペラジン 0.75 水を加えて 1. OL рΗ 8.5.

【0345】(試料002~012の作製) 試料001 の第12、13層(青感乳剤層)の乳剤の増感色素を表 5に記載するように変更したサンプルを作製した。また、試料006~010は第7層(赤感層に重層効果を 与える層)を除去し、第8、9、10層(緑感乳剤層)※ ※から赤感層に重層効果がかかるようにDIRカプラー量 を調節し、さらにYMCの濃度が第7層が有るサンプル と等しくなるように調節した。

[0346]

【表5】

表 5

試料	第7 層の 有無	第12層の増懸色素	第13層の増感色素	SN <sub>E</sub> H: (dB)	SN <sub>EOR</sub> LL (dB)
001	有	乳剤0:増感色素10/11/12 (本発明1-2/111-12/1!-1) 乳剤M、N:増感色素9/10/11 (本発明11-2/1-2/111-12)	乳剤L:增感色素9/10/11 (本発明11-2/1-2/111-12)	+4.0	-1.5
002	有	乳剤(): 同上 乳剤()(): 增感色素9	同上	+3.5	-4.5
003	有	增盛色素9単独	同左	+3.5	<b>−4.</b> 5
004	有	増感色素9/11 (混合比1/1)	同左	+3.5	-20
005	有	増感色素9/111-16 (混合比1/1)	同左	+3.0	-3.0
006	無	試料001と同じ	同左	-1.0	-2.5
007	無	試料002と同じ	同左	-1.5	-5.5
008	無	試料003と同じ	<b>筒左</b>	-1.5	-5.5
009	#	試料004と同じ	同左	-1.5	-3.0
010	無	試料005と同じ	同左	-1.0	-3.0
011	有	試料001で増感色素11を 111-1に変更	同左	+4.0	-1.2
012	有	試料002で増感色素10を1- 1に変更	同左	+4.0	-2.5
013	有	增惠色素10単独	同左	+3.5	-5.5
014	有	!!!~1 単独	同左	+3.5	-4.5
015	有	試料011と同じ	增盛色素9単独	+4.0	-2.0

【0347】このように作製したサンプルについて試料001と同様の露光を与え、SN比を計算した。その結果を表5に併記した。また、蛍光灯と太陽光のミックス光源下で実技撮影をおこない本発明の効果を確認した。【0348】試料001~005、011~015はSNGR比が0dB以上で蛍光灯特有のグリーン味を帯びることがなく好ましかった。また、青感層の乳剤に本発明に規定する増感色素を混合することにより、イエロー味も緩和されさらに好ましく再現された。このとき、SNBGR比は-4dB以上であった。

## ★【0349】実施例2

トリアセチルセルロースフィルム支持体上に実施例1と同様に乳剤を塗布し、サンプルを作製した。これらのサンプルについて実施例1と同様に露光し、蛍光灯適性を調べたところ、本発明が有効であることを確認することができた。

## [0350]

【発明の効果】本発明により、高感度でかつ光源依存性 の少ないハロゲン化銀カラー写真感光材料を得ることが ★50 できた。 フロントページの続き

F ( )

(72) 発明者 岡本 潤

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内 Fターム(参考) 2H016 AB01 AB03 AC00 BD02 BM05 2H023 CA07 CA10 CA12 CA13 CA14